LE

JOURNAL

DE

PHYSIQUE

Fondé par J.-Ch. d'ALMEIDA

ET LE

RADIUM

Fondé par Jacques DANNE

PUBLICATION DE LA SOCIÉTÉ FRANÇAISE DE PHYSIQUE

Subventionnée par la Confédération des Sociétés scientifiques françaises
à l'aide des fonds alloués par le Parlement

REVUE BIBLIOGRAPHIQUE

ANNÉE 1947

TOME VIII — SÉRIE VIII

SOCIÉTÉ JOURNAL DE PHYSIQUE, ÉDITEUR

Administration :
12, place de Laborde, PARIS-VIII[e]
Téléphone : LABORDE 23-38

Rédaction :
10, rue Vauquelin, PARIS-V[e]
Téléphone : GOBELINS 11-02

TABLE DES MATIÈRES

I. UNITÉS ET MESURES. MÉTROLOGIE.

Une balance enregistreuse du type horizontal pour la mesure des tensions superficielles. STALLBERG-STENHAGEN S. et STENHAGEN E. 49
Introduction de nouvelles unités électriques et lumineuses (*Nature*, 1948, 160, p. 167-168). 81
Instrument pour mesurer le diamètre des particules et construire les histogrammes à partir des micrographies électroniques. HANSON E. E. et DANIEL J. H. 81
Chronographe pour la mesure d'intervalles de temps de l'ordre d'une milliseconde avec une exactitude d'une microseconde. EMRICH R. J. 81
La mesure des intervalles de temps ultra-courts. NEDDERMEYER S. H., ALTHAUS E. J., ALLISON W. et SCHATZ E. R. 81
Accroissement de densité des protéines. ADAIR G. S. et ADAIR M. E. 81
Un micromanomètre simple. BROW J. E. et SCHWERTZ F. A. 82
Études de la mesure de pression de vapeur. I. La pression de vapeur du sulfite de ββ'-dichloréthyl. BALSON E. W., DENBIGH K. G. et ADAM N. K. 97
Études de la mesure de pression de vapeur. II. Un nouveau manomètre en verre sensible à 0,001 mm. BALSON E. W. 97
Études de la mesure de pression de vapeur. III. Une effusion de manomètre sensible à 5.10^{-6} mm de mercure; pression de vapeur du D. D. T. et autres substances légèrement volatiles. BALSON E. W. 97

II. MATHÉMATIQUES APPLIQUÉES.

Une tentative d'extension du concept de nombre imaginaire et ses applications éventuelles. PIERUCCI M. 1
Mécanique non linéaire sur les systèmes oscillatoires non linéaires. MANGERON D. L. 1
L'échelle hyperbolique, généralisation des échelles linéaire et logarithmique. LEGROS R. 1
Sur les fonctions longitudinale et transversale, avec quelques applications. BELINFANTE F. J. 1
Données expérimentales et précision « suffisante ». CARRIER N. H. 1
Une forme semi-polaire des séries de Fourier et son utilisation dans l'analyse des structures cristallines. LUKESH J. S. 49
Une solution approximative de l'équation différentielle de l'ultracentrifuge. ARCHIBALD W. J. 49
Emploi de machines calculatrices à cartes perforées pour les synthèses de Fourier en cristallographie. COX E. G., GROSS L. et JEFFREY G. A. 49
Calcul des éclairements dus à des rangées de sources diffusantes de forme rectangulaire ou carrée. COHU M. 49
Utilisation des cartes perforées dans les déterminations des structures moléculaires. I. Calculs des structures cristallines. SHAFFER P. A., SCHOMAKER V. et PAULING L. 50
Utilisation des cartes perforées dans les déterminations des structures moléculaires. II. Calculs de la diffraction électronique. SHAFFER P. A., SCHOMAKER V. et PAULING L. 50
Calcul des aires superficielles par des mesures d'adsorption négative. SCHOFIELD R. K. 82
Un calculateur potentiométrique pour les équations séculaires. FROST A. A. et TAMRES M. 82
Quelques améliorations dans l'emploi des méthodes de récurrence pour la résolution des équations différentielles ordinaires et des équations aux dérivées partielles. FOX L. 97

III. MÉCANIQUE.

1. Théories et études générales.

Un problème posé par Galilée et exposé au moyen des méthodes de l'analyse moderne. LABOCCETTA L. 2
Sur les changements de phase des modèles de fluides de Bose-Einstein. GOLDSTEIN L. 2
Sur la quantification du système composé de l'électron et du rayonnement. OPECHOWSKI W. 2
Sur la quantification du problème de l'interaction d'un oscillateur linéaire harmonique et du rayonnement. SERPE J. 2
Sur la quantification des fonctions d'onde de l'électron. BROER L. J. F. 2
Sur l'évanouissement de div$E$ — $4\pi\rho$ dans l'électrodynamique quantique. BELINFANTE F. J. 2
Sur l'énergie propre des mésons. PAIS A. 2
Les « orbites » de Bohr et de Bohr-Sommerfeld de la quantistique classique et les ondes associées aux électrons situés à différents niveaux énergétiques. PIERUCCI M. 3
Sur une algèbre des particules élémentaires de spin 3/2. MADHAVARO B. S., THIRUVENKATACHAR V. R. et VENKATACHALIENGAR K. 3
Les équations du champ mésonique dans le continuum à cinq dimensions. CALDIROLA P. 3
Observations et calculs sur le phénomène d'ionisation de particules, en relation avec les longueurs d'onde associées. PIGNEDOLI A. 4
Les « statistiques intermédiaires » et les propriétés de l'hélium liquide. GENTILE G. 4

Sur la mécanique statistique dans un champ magnétique. BROER L. J. F. 4
Théorie quantique des liquides. BORN M. et GREEN H. S. 50
L'espace-temps quantifié. SNYDER H. S. 50
Champ intermoléculaire de l'hydrogène et du deutérium et théorie sur l'équation d'état au moyen de la mécanique quantique. BOER J. DE 50
Polarisation diélectrique de quelques combinaisons moléculaires cristallisées. KRONBERGER H. et WEISS J. 50
Phénomène de condensation du gaz de Bose-Einstein. GIOVANNI G. 50
Propriétés thermodynamiques du rotateur soumis à un champ dans l'ancienne théorie des quanta. HALFORD J. O. 82
L'affinité électronique du positonium. HYLLERAAS E. A. 82
L'énergie de liaison de la molécule positonium. HYLLERAAS E. A. 82

2. Mécanique des solides.

Détermination de la limite de proportionnalité des fils. THOMPSON F. C. et TYLDESLEY W. R. 4
Jauges de tension à filament électrique résistant permettant de mesurer des tensions importantes. SWAINGER K. H. 4
L'aspect statistique dans la fatigue des matériaux. FREUDENTHAL A. M. 4
Théorie de l'empreinte par coin dans les matériaux ductiles. HILL R., LEE E. H. et TUPPER S. J. 4
Constantes élastiques du système Cu-Zn. DRUYVESTEYN M. J. et MEYRING J. L. 5
Sur une explication possible de l'effet Bridgeman : l'accroissement de résistance sous l'action d'une pression uniforme de tous côtés. HERMANN V. L. 5
Frottement cinétique dans le voisinage des régions limites. I. Appareils et méthodes expérimentales. CHALMERS B., FORRESTER P. G. et PHELPS E. F. 5
Frottement cinétique dans le voisinage des régions limites. II. Influence de la vitesse de glissement et d'autres paramètres. FORRESTER P. G. 5
Champs centrifuges. BEAMS J. W. et YOUNG J. L. 6
Production de champs centrifuges élevés. BEAMS J. W., YOUNG J. L. et MOORE J. W. 6
Nouveaux phénomènes physicochimiques au cours de la déformation et du traitement mécanique des solides. REHBINDER P. 51
Onde de choc dans le verre. BAIRD K. M. 51
Fissures en spirales dans les tubes de verre. SMITH I. C. P. 51
Effets de la pression hydrostatique sur la fracture de substances fragiles. BRIDGMAN P. W. 51
Introduction à la théorie mathématique de la plasticité. PRAGER W. 51
Relation force-allongement pour les caoutchoucs naturels et synthétiques. WILDSCHUT A. J. 51
Les phénomènes pseudoplastiques du caoutchouc vulcanisé. WILDSCHUT A. J. 51
Théorie du laminage des plastiques. I. Calcul de la pression de laminage. ELEY D. D. 52
Théorie du laminage des plastiques. II. Effets thermiques. ELEY D. D. 52
Friction interne dans les cristaux uniques de zinc. SWIFT I. H. et RICHARDSON J. E. 52
Propriétés lubrifiantes des couches moléculaires d'acide stéarique et de stéarate de calcium sur des surfaces métalliques. GREGORY J. N. et SPINK J. A. 52
Frottement et usure. WHITTAKER E. J. W. 52
Torsion d'un cylindre de caoutchouc. RIVLIN R. S. 82
Pertes d'élasticité de quelques hauts polymères en fonction de la fréquence et de la température. SACK H. S., MOTZ J., RAUB H. L. et WORK R. H. 83
Propriétés élastiques du liège. II. Relation effort-température dans le liège comprimé. DART S. L. et GUTH E. 83
Propriétés élastiques du liège. III. Courbes charge-compression par voie ordinaire ou hydrostatique pour le liège. DART S. L., ROBINSON H. A. et GUTH E. 83
Les constantes élastiques de matériaux chargés avec des matières de charge non rigides. DEWEY M. 83
Limite de résistance supérieure : présence dans les essais de pliage et signification. BENEDICKS C. et SKORSKI R. 83
Problèmes d'élasticité à deux dimensions. Contraintes sur les bords. SEN B. 83
L'effet de contraintes mécaniques élevées sur certains explosifs solides. BRIDGMAN P. W. 83
Théorie des systèmes de contrôle automatique. MELVIN M. A. 83
Un type de distribution de contraintes sur la surface d'un solide élastique semi-indéfini. DEAN W. R., PARSONS H. W. et SNEDDON I. N. 84
Contraintes dues à une force à l'intérieur d'un milieu élastique semi-indéfini. SNEDDON L. N. 84
Mécanisme de la fracture du verre et des matériaux fragiles analogues. TAYLOR N. W. 98
L'élasticité d'éléments visqueux non linéaires et le modèle de cisaillement de Eyring. HALSEY G. 98
Effets gyroscopiques dans un système en vibration. BENNETT G. S. 98
Comportement mécanique des métaux à pouvoir amortisseur élevé. ZENER C. 98

3. Mécanique des fluides.

Détermination des frottements internes de l'hydrogène et du deutérium liquides. VAN ITTERBEEK et VAN PAEMEL O. 6
Nouvelle méthode de calcul de la vitesse de translation des ondes dans des canaux prismatiques. DIETZ D. N. 6
Stabilité de l'écoulement visqueux entre deux cylindres tournants. II. Cylindres tournant en sens inverses. MEKSYN D. 6
Stabilité de l'écoulement visqueux entre deux cylindres tournants. III. Intégration d'une équation linéaire du 6e ordre. MEKSYN D. 6
Écoulement d'un fluide par un petit orifice dû à des vibrations. ANDRADE E. N. da C. 6
Écoulement fluide à un petit orifice dû aux vibrations. WEST G. D. 6
Propagation d'ondes de choc sphériques dans l'eau. COLE R. H. et COLES J. S. 7
Étude expérimentale de l'explosion de bombes et de charges nues. GRIME G. et SHEARD H. 7
Effet d'un champ électrique sur la viscosité des liquides. ANDRADE E. N. da C. et DODD C. 7
Un nouveau type de capillarimètre de précision. JASPER J. J. et HERRINGTON K. D. 7
Effet de la charge dans l'écoulement turbulent de l'alluvium. INGLIS C. 52
Écoulement turbulent dans l'alluvium. LACEY G. 52
Écoulement turbulent dans l'alluvium. LACEY G. 53
Sur la cavitation dans l'eau. HARVEY E. N., MC ELROY W. D. et WHITELEY A. H. 53
Existence de nouveaux types de sillages derrière un corps en mouvement. SOUTHWELL R. V. 53
Notes sur la théorique cinétique de l'écoulement. BONDI A. 53
Effet de l'hexaméthylphosphate de sodium sur la rigidité et la viscosité d'une suspension de bentonite hydrogénée. REID A. et SEN GUPTA N. C. 53
Détermination par dosage des groupements terminaux de la relation entre la viscosité de solutions de nylon dans l'acide formique et le poids moléculaire. TAYLOR G. B. 53
Mesure de l'élasticité des fluides de basse viscosité. VAN WAZER J. R. et GOLDBER H. 53
Changements de dimension accompagnant la condensation capillaire. HIRST W. 53

Diffusion d'une veine liquide s'écoulant dans un liquide au repos. CITRINI D. . . . 84
Profils longitudinaux de la surface libre des courants permanents linéaires dont le débit est progressivement croissant ou décroissant, le canal ayant une action constante. MARCHI G. DE 84
Écoulement par glissement dans les milieux granuleux. CARMAN P. C. 84
Pression et écoulement de l'huile dans des câbles avec remplissage d'huile, sous des variations de charge. KNUDSEN H. L. 84
Propriétés hydrodynamiques des fluides non newtoniens. RIVLIN R. S. 85
Tension superficielle dans les liquides. GURNEY C. 85
Tension superficielle et pouvoir détergent. ADDISON C. C. 85
Propriétés hydrodynamiques de l'eau de mer sur le front d'une onde de choc. RICHARDSON J. M., ARONS A. B. et HALVERSON R. R. 98
Ondes de choc et phénomènes de couche-limite au voisinage d'une surface plane. FAGE A. et SARGENT R. F. . 99
Oscillation initiale dans un viscosimètre de torsion. WELTMANN R. N. 99
Effets dus à l'extrémité du plongeur dans les viscosimètres de torsion. LINDSLEY C. H. et FISCHER E. K. . . . 99

4. Mécanique moléculaire et atomique.

Un nouveau type de cellule de diffusion. CLAESSON S. 7
Vérification des calculs numériques de Sir James Jeans. SEDGWICK W. F. 7
Mesure des pressions résiduelles des pompes à diffusion d'huile. BLEARS J. 7
Influence de la retardation sur les forces de London van der Waals. CASIMIR H. B. G. et POLDER D. 7
La perméabilité aux gaz de différents caoutchoucs et ses relations avec la diffusivité et la solubilité. VAN AMERONGEN G. J. 53
Le coefficient de self-diffusion de l'hexafluorure d'uranium. NEY E. P. et ARMISTEAD F. C. 54
Un radiomètre sensible. ABBOT C. G., HOOVER W. H. et CLARK L. B. 54
Coefficient de diffusion du chlorure de potassium en solution aqueuse diluée. HARNED H. S. et NUTTALL R. L. . . 54
Diffusion de vapeur dans les films. ROUSE P. E. 54
Une théorie cinétique des liquides. BORN M. et GREEN H. S. 54
L'hélium liquide et ses propriétés. MENDELSOHN K. 85
Propriétés de transport des gaz à basse température. I. Hélium. AMDUR I. 85
Un phénomène de sédimentation. JOHNSON R. et SMITHSON F. 85
Forces intermoléculaires et énergies de vaporisation des liquides. BENSON S. W. 85
La « structure » dans les liquides et la relation entre les paramètres de l'équation d'Arrhénius pour les réactions en phase condensée. WARING C. E. et BECKER P. 86
Le départ des molécules d'une surface plane dans une atmosphère tranquille. BROOKFIELD K. J., et FITZPATRICK H. D. N., MOELWYN-HUGHES E. A.. JACKSON J. F., et MATTHEWS J. B. 99

IV. ACOUSTIQUE.

Détermination de la variation de composition des matières cristallines en suspension dans l'air avec la taille des particules. DRUETT H. A. 8
La propagation du son dans l'atmosphère étudiée au point de vue de la pesanteur et du gradient thermique. CATTANEO C. 8
Théorie de l'absorption du son par des murs compressibles portant en surface une couche non poreuse. KOSTEN C. W. et ZWIKKER C. 8
Propagation d'une surface d'onde sonore. NIESSEN K. F. . 8
Absorption du son par les matières poreuses. II. ZWIKKER C., EIJK J. V. D. et KOSTEN C. W. 8
Mesures de l'absorption du son par des parois recouvertes de caoutchouc poreux. I. KOSTEN C. W. et ZWIKKER C. 8
Mesures de l'absorption du son par des parois recouvertes de caoutchouc poreux. II. KOSTEN C. W. et ZWIKKER C. 9
Mesures de l'absorption du son par des parois recouvertes de caoutchouc poreux. III. KOSTEN C. W. et ZWIKKER C. 9
Extension de la théorie de l'absorption du son par des parois recouvertes de substances compressibles. KOSTEN C. W. et ZWIKKER C. 9
Absorption du son par des substances poreuses. III. ZWIKKER C., VAN DEN EIJK J. et KOSTEN C. W. 9
Absorption du son par des produits poreux. I. VAN DEN EIJK J. et ZWIKKER C. 9
Base physique d'une nouvelle théorie de l'absorption des ultrasons dans les liquides. PARASHAD R. 10
Corde vibrante harmonique. FRANKLIN C. H. H. 54
Écoulement de fumée à travers un orifice percé dans une cavité résonante. SIMPSON F. W. 54
Sons résultants. YATES H. G. et CATHERALL R. 54
Mesures de la vitesse de propagation du son dans Co et D_2 en fonction de la pression aux températures de l'oxygène et de l'hydrogène liquides. Second coefficient du viriel de D_2. VAN ITTERBEEK A. et VAN DONINCK W. . . 54
Alexander Graham Bell et l'invention du téléphone. HOWE G. W. O. 55
Diagrammes de Hiedemann aux très fortes fréquences. BHAGAVANTAM S. et RAMACHANDRA RAO B. 55
Une méthode d'impulsion pour la mesure de l'absorption des ultrasons dans les liquides : résultats pour l'eau. PINKERTON J. M. M. 55
Propagation des sons dans les liquides. I. Application de la technique des pulsations aux mesures de la vitesse et de l'absorption à la fréquence de 15 Mc. PELLAM J. R. et GALT J. K. 55
Propagation des ultrasons dans les liquides. II. Étude théorique du modèle de volume libre de l'état liquide. KITTEL C. 55
Quanta acoustique et théorie de l'audition. GABOR D. . . 55
Mesure de l'indice de réfraction des films de polymères. BILLMEYER F. W. 86
Détermination du poids moléculaire des polymères liquides par une méthode basée sur la vitesse du son. WEISSLER A., FITZGERALD J. W. et RESNICK I. 86
Écoulement de fumée à travers un orifice dans une cavité résonante. LAWSON R. W. 86
Le seuil de déplacement de l'audition bi-auriculaire. BOLLE A., LO SURDO A. et ZANOTELLI G. 86
Méthode de vitesse du son pour déterminer la compressibilité de substances finement divisées. URICK R. J. . . 100
Mesure des longueurs d'onde ultrasonores au moyen de deux faisceaux d'ondes. GIACOMINI A. 100
Absorption des ultrasons dans les liquides (*Nature*, 1947, 160, p. 913-914) 100

V. ÉLECTRICITÉ ET MAGNÉTISME.

1. Électricité statique.

Charge superficiellle des électrons. PARTINGTON J. R., PLANER G. V. et BASWELL I. I. 10
Moments électriques de quelques fluorures, cyanures et amines aliphatiques. ROGERS M. T. 10
Le moment dipolaire du *l*-nitrobutane. MILLER J. G. et ANGEL H. S. 10
Résistance diélectrique intrinsèque du polyphène. OAKES W. G. 10
Dispersion anormale et perte diélectrique dans les polymères polaires. KIRKWOOD J. G. et FUOSS R. M. 10

Étude des variations du champ sur un cristal de quartz. Niessen K. F. 10
Propriétés diélectriques des monocristaux de titanate de baryum. Hulm J. K. 55
La dispersion et l'absorption de l'alcool isobutylique dans les ondes courtes. Hafelin J. 55
Études de diélectriques. VII. Moment dipôle de l'acétonitrile dans des solvants de poids moléculaires inconnu. Li N. C. C. et Chu T. L. 56
Effet de la température sur la permittivité du titanate de baruym. van Santen J. H. et Jonker G. H. 56
Comité international des poids et mesures (*Nature*, 1947, 159, p. 325-326) 56
Dispositifs de décharges de l'électricité statique sur les avions. Hall W. C. 86
Mesures diélectriques au moyen des micro-ondes. Dakin T. W. et Workes C. N. 87
Les moments électriques de quelques aldéhydes, éthers et dérivés halogénés non saturés. Rogers M. T. 87
Les moments électriques de quelques composés aromatiques au sélénium. Rogers M. T. et Campbell T. W. 87
Effets diélectriques résiduels dans les titanates. Partington J. R., Planer G. V. et Boswell I. I. 100

2. Électricité dynamique.

Effet de l'adsorption physique sur la résistance électrique du charbon activé. Mc Intosh R., Haines R. S. et Benson G. C. 10
Conductibilité électrique dans les solides amorphes isolants. Turner C. H. M. et Lewis W. E. 56
Conductivité électrique des cristaux de molybdénite. Dutta A. K. 56
Hystérésis de conductivité des dépôts de poussière. Goldschmidt K. 56
Propriétés physiques et arrangement des cations des oxydes à structure spinelle. II. Conductivité électronique. Verwey E. J., Haayman P. W. et Romeijn F. C. 56
Conductivité électrique des masses de GR-S et de caoutchouc naturel, chargées avec des noirs Shawinigan et R-40. Wack P. E., Anthony R. L. et Guth E. 87
Conductivité thermique de l'aluminium à l'état solide et à l'état liquide. Bidwell C. C. et Hogan C. L. 87
Présence de barrières photovoltaïques réparties au hasard dans les couches photoconductrices. Sosnowski L., Soole B. W. et Starkiewicz J. 87
Cathodes à oxyde. Effet de la face interne de la couche d'oxyde sur la conductivité et sur l'émission. Wright D. A. 87
Conductivité des pellicules de séléniure de plomb déposées par évaporation. Simpson O. 100
L'efficacité des générateurs thermo-électriques. I. Telkes M. 100
Les extensomètres électriques à résistance et leurs applications. Ceradini G., Ros M. R. et Schmidt E. O. 101

3. Magnétisme.

Pénétration du champ magnétique dans le mercure supraconducteur. Désirant M. et Schoenberg D. 10
Mesures de la relaxation paramagnétique de l'alun de chrome et de potassium. Casimir H. B. G., Bijl D. et Dupré F. K. 11
Relaxation paramagnétique du sulfate double de cuivre et de potassium. Bijl D. 11
Relaxation paramagnétique de l'alun dilué de chrome et de potassium. Bijl D. 11
Expériences de démagnétisation sur l'alun de chrome dilué. Deklerk D. et Polder D. 11
Études magnétiques des ions nickel dans les cristaux. Mookherji A. 11
Influence des variations de courant sur le cycle d'hystérésis de barreaux ferro-magnétiques. Snoek J. L. 11
Résonance magnétique nucléaire aux basses températures. Rollin B. V. et Hatton J. 11
Importance des mesures calorifiques pour la connaissance des fonctions S, σ et u des sels paramagnétiques à basses températures. Dijk H. 11
Facteurs déterminants de la perméabilité. Snoek J. L. 12
Nouvelles recherches magnéto-optiques. Majorana Q. 12
Effet d'un champ magnétique transversal sur la magnétostriction longitudinale de Joule dans le nickel. Sharma O. P. 12
Quelques remarques sur la loi de Stockes. Vavilov S. 12
Emploi d'une cuve électrolytique pour l'étude des problèmes magnétiques. Peierls R. E. 12
Mesure de la composante diphasée du champ magnétique dans les bêtatrons. Bosley W., Craggs J. D. et Mc Ewan D. H. 13
Variation avec la température de la susceptibilité magnétique du cuivre recuit et du cuivre écroui. Hutchison T. S. et Reekie J. 57
Calcul de la susceptibilité diamagnétique de Li^+, Na^+ et K^+ à partir de la distribution de charge de Thomas-Fermi. Sharma O. P. 57
Recherches sur l'absorption paramagnétique de l'alun ammoniacal de fer aux températures de l'air liquide. Dijkstra L. S., Gorter C. J. et Volger J. 57
Relaxation paramagnétique de deux sels de nickel hydratés. Broer L. S. F., Dijkstra L. S. et Gorter C. J. 57
Dispersion paramagnétique aux fréquences de radio dans quelques sels de gadolinium. Broer L. J. F. et Gorter C. J. 57
Point de Curie du titanate de baryum. Harwood M. G., Popper P. et Rushman D. F. 57
Dispersion magnétique de l'oxyde ferrique γ. Birks. J.B. 57
Probabilité de magnétisation. Richer G. C. 57
Nouveau matériau magnétique de haute perméabilité. Boothby O. L. et Bozorth R. M. 57
Une nouvelle méthode d'étude de la structure des alliages par analyse magnétique. Hobson P. T. 58
Diminution des propriétés magnétiques des aciers au tungstène. Hoselitz K. et Mc Caig M. 58
Résonance gyromagnétique dans les ferrites. Snoek J. L. 58
Mesure des champs magnétiques faibles et des effets de blindage. Application au microscope électronique. Charles D. 58
Relaxation nucléaire magnétique. Bloembergen N., Purcell E. M. et Pound R. V. 88
Les susceptibilités magnétiques des vapeurs de benzène et de tétrachlorure de carbone. Reber R. K. et Boeker G. F. 88
La susceptibilité magnétique de quelques complexes du nickel en solution. Willis J. B. et Mellor D. P. 88
L'anisotropie magnétique du coronène, de la naphtazarine et autres cristaux. Rogers M. T. 88
Isotherme susceptibilité-composition des catalyseurs aux oxydes de chrome et d'aluminium. Eischens R. P. et Selwood P. W. 88
Résonance paramagnétique et niveaux d'énergie magnétique dans les aluns de chrome. Bagguley D. M. S. et Griffiths J. H. E. 88
Perméabilité en haute fréquence des substances ferromagnétiques. Eichholz G. 88
Mécanisme de la dispersion ferromagnétique. Birks J. B. 88
Oscillations d'aimants élémentaires. Arkadiew V. 89
Résonance magnétique nucléaire aux basses températures. Rollin B. V., Hatton J., Cooke A. H. et Benzie R. J. 89
Pénétration du champ magnétique dans les supraconducteurs. Laurmann E. et Schoenberg D. 101
Forces nucléaires et moment magnétique du deutéron. Massey H. S. W. et Hu T. M. 101

La susceptibilité diamagnétique de quelques acides aliphatiques et éther. French C. M. 101

4. Électromagnétisme.

Traitement ondulatoire de la propagation des ondes électromagnétiques dans l'ionosphère. Saha M. N. et Banerjee B. K. 13

Directions relatives des vecteurs électriques et magnétiques des ondes électromagnétiques dans le vide. Japolsky N. S. 58

Sur l'énergie électromagnétique d'un système isolé. Bloch L. 58

Les tenseurs et l'électricité. Bouthillon L. 58

Théorie cinématique de l'échange d'énergie entre un faisceau électronique et une onde électromagnétique. Doehler O. et Kleen W. 58

Théorie de la propagation d'ondes de choc sur deux lignes parallèles. Cotte M. 89

5. Courants alternatifs.

Influence de la variation de la grandeur et de l'angle de phase du circuit de charge sur la puissance de sortie dans les circuits de transmission. Rao V. V. L., Rao D. A. et Krishnamurthi M. 13

Examen de quelques-unes des propriétés des réseaux électriques. Nijenhuis W. et Stumpers F. L. 13

Théorie du quadrupôle encadré linéaire. Grassot P. 13

Exposé simplifié de quelques points principaux de la théorie des quadripôles. Guerbilsky A. 13

Calcul de la bande passante minimum d'un système de transmission d'impulsions. Laplume J. 13

Propriétés diélectriques des sols hindous aux fréquences radio élevées et moyennes. Khastgir S. R., Ray J. N. et Banerjee A. 59

Une nouvelle méthode de détermination de la profondeur de pénétration dans les supraconducteurs. Pippard A. B. 59

Mesure des hautes tensions de crête par diffraction d'électrons. Trillat J. J. et Barraud J. 59

6. Oscillations et ondes électromagnétiques.

Méthodes pour compenser les fluctuations de courant. Strutt M. J. O. et van der Ziel A. 14

Le problème des fils de Lecher. Materossi T. M. 14

Propagation des ondes millimétriques. Lamont H. R. L. et Watson A. G. D. 14

Démodulation par supraconductivité. Andrews D. H. et Claak C. W. 14

Déviation latérale des ondes radio au lever du soleil. Ross W. et Bramley E. N. 14

Mesure des variations de chemin optique des ondes radio dans l'ionosphère. Findlay J. W. 14

Contribution à l'étude de la propagation des ondes électromagnétiques dans un milieu non homogène. Derenzini T. 15

Contribution à l'étude de la démultiplication de fréquence ferromagnétique. Dehors R. 15

Fluctuations et inertie de l'électron. Bakker C. 15

Effets de retard des électrons dans des tubes à vide. I. Étude théorique. Strutt M. J. O. et van der Ziel A. 15

Vitesse des ondes électromagnétiques. Essen L. 59

Sur le rendement de conversion des tubes à modulation de vitesse du type reflex. Bernier J. 60

Un oscillateur magnétron pour chauffage diélectrique. Nelson R. B. 60

Capacités entre électrodes des valves triodes et leur dépendance des conditions de travail. Mitra S. C. et Khastgir S. R. 60

Calcul général d'un réseau régulier d'impédances. Application aux systèmes de circuits oscillants couplés. Fajon P. 89

Sur les effets de charge d'espace dans les tubes à modulation de vitesse à groupement par glissement. Warnecke R., Guénard P. et Fauve C. 89

Étude à l'oscillographe cathodique des ondes mobiles et des oscillations dans une ligne aérienne d'essais. Mauduit A. 89

Observations psychrométriques dans la basse atmosphère (*Nature*, 1947, 160, p. 546) 89

Haute fréquence pour cyclotron modulé en fréquence. Mackensie K. R. et Waithman V. B. 101

Circuit de coïncidence à grande rapidité. Dicke R. H. 101

Stabilisation de la fréquence des oscillateurs à microondes par des lignes de spectre. Smith W. V., Garcia de Quevedo J. L., Carter R. L. et Benett W. S. 102

7. Électrotechnique.

Application du diagramme circulaire de Blondel à l'étude des appareils statiques à induction. Froidevaux J. 15

Techniques et appareils d'essais pour radar à ondes centimétriques. Green E. J., Fisher H. J. et Ferguson J. G. 15

Générateur de fonction électronique. Mynall D. J. 60

Systèmes optiques utilisant des matières plastiques en télévision (*Nature*, 1947, 160, p. 99-100) 60

L'isolement des hauts voltages dans le vide. Trump J. G. 60

La résistance intérieure des accumulateurs au plomb et sa mesure. Génin G. 60

Effet de la torsion sur des disques de rectifieurs au sélénium. Selenyi P. et Szekely N. 89

Les lampes à incandescence comme charge électrique pour les essais. Keilien S. 90

Un synchrotron de 70 MeV. Elder F. R., Gurewitsch A. M., Langmuir R. V. et Pollock H. C. 90

Convertisseur simple d'impulsions pour application aux thyratrons. Reiffel L. et Rothschild K. 90

Fréquencemètre pour impulsions fortuites ou également espacées. Schultz H. L. 90

Générateur d'impulsions. Tilterton E. W. et Fitch V. C. 90

8. Électronique.

Interactions magnétiques mutuelles des électrons. Marvin H. H. 16

Émission d'électrons secondaires du nickel et du molybdène par des atomes neutres de mercure et de potassium. Chaudhuri R. M. et Khan A. W. 16

Réponse des cellules photoconductrices au sulfure de plomb. Repner W. A. 16

Dissociation moléculaire par bombardement électronique : étude de $SiCl_4$. Vought R. H. 16

Instrument photoélectrique pour comparer les concentrations d'aérosols très dilués et mesurer de faibles intensités lumineuses. Gucker F. T., Pickard H. B. et O'Konski C. T. 16

Propriétés photoélectriques de métaux à l'état finement divisé. Reimert L. J. 16

Une nouvelle cellule photoélectrique utilisant l'effet photoconducteur développé sur le silicium. Quelques propriétés du silicium très pur. Teal G. K., Fisher J. R. et Treptow A. W. 17

Proposition de détecteur pour des électrons et des mésons de haute énergie. Getting I. A. 17

Le bétatron. Hoffer-Jensen S. 17
Diffusion simple des particules rapides par des protons. Ray R. P. et Champion F. C. 17
Émission d'électrons secondaires par les métaux. Bruining H. 18
L'objectif du microscope électronique magnétique : phénomène de contour et obtention d'un pouvoir séparateur élevé. Hillier J. et Ramberg E. G. 18
Les lentilles électroniques. Amaldi E. 18
Préparation de matériaux pulvérisés pour le microscope électronique. Schuster M. C. et Fullam E. F. 18
Méthode de la goutte d'huile pour l'étude des trajectoires électroniques. Jacob L. 61
État actuel des connaissances sur l'émission électronique secondaire des substances solides. Palluel P. 61
Effet du bombardement électronique sur le carbon black. Watson J. H. L. 61
Surtension d'hydrogène et travail thermo-ionique. Bockris J. O. M. 61
Propriétés thermoioniques de la thorine. Wright D. A. 61
Les cathodes à oxydes. Leur développement expérimental, théorique et technique. Weinreich O. 61
Sensibilité spectrale des couches de sulfure de plomb. Moss T. S. 61
Fluctuations spontanées de courant dans une cellule photoélectrique. Furth R. et Mc Donald D. K. C. 61
Cellules photoconductrices au sulfure de plomb. Sosnowski L., Starkiewicz J. et Simpson O. 61
Fatigue des surfaces photoélectriques Ag-Cs_2O, Ag-Cs. Pakswer S. 62
Un générateur électronique à grande vitesse pour fonctions. Mackay D. M. 62
Champ perturbateur optimum pour l'éjection de faisceaux de synchrotron. Goward F. K. et Dain J. 62
Un accélérateur d'électrons avec un champ sans fer. Hill R. D. 62
Emploi de l'oscillographe à rayons cathodiques pour l'étude du spectre solaire dans le proche infra-rouge. Momin A. U. 62
Application de l'oscillographe cathodique aux mesures des petites périodes de vie moyenne des corps radioactifs. Rowlands S. 62
Préparation et utilisations des répliques en silice pour le microscope électronique. Gerould C. H. 62
Structure de l'argile. Hast N. 62
Microscopie électronique de cristaux du virus de la mosaïque du tabac. Markham R., Smith K. M. et Wyckoff R. W. G. 62
Une technique de réplique utilisant le méthacrylate de méthyle et la silice pour la microscopie électronique. Brown A. F. et Jone W. M. 62
La contribution de la rotation réduite à la diffusion des électrons par les gaz. Karle J. 62
Utilisation des cartes perforées dans les déterminations des structures moléculaires. II. Calculs de la diffraction électronique. Shaffer P. A., Schomaker V. et Pauling L. 63
La stabilité de polyélectrons. Hylleraas E. A. 90
Présence de barrières photovoltaïques réparties au hasard dans les couches photoconductrices. Sosnowski L., Soole B. W. et Starkiewicz J. 90
Ondes électroniques sphériques. Benham W. E. 90
Influence de la charge d'espace sur les vitesses d'émission thermionique. Klemperer O. 90
Les éléments optiques des lentilles électrostatiques et le microscope à protons. Chanson P. 90
Changements dans les échantillons soumis au bombardement des électrons dans le microscope électronique. Burton E. F., Sennett R. S. et Ellis S. G. 91
Valve à faisceau électronique se déplaçant suivant une trochoïde. Alfven H. et Romanus H. 91
L'interprétation des figures de diffraction des électrons par les films d'hydrocarbures. Karle J. et Brockway L. O. 91
Contribution à l'étude du spectre électronique des molécules triangulaires coudées. Duchesne J. et Rosen B. 91
Diffraction électronique par cristal unique dans les matériaux microcristallins. Davidson N. et Hillier J. 91
Système pour l'ouverture de l'objectif du microscope électronique. Hall C. E. 91
Cellules au séléniure de plomb pour spectroscopie infra-rouge. Blackwell D. E., Simpson O. et Sutherland G. B. B. M. 102
Pastilles de chromate de césium pour cellules photoélectriques. Liebhafsky H. A. et Winslow A. F. 102
L'optique des canons à électrons à trois électrodes. Ellis S. G. 102
Accélération des électrons par une cavité de résonance. Hereford F. L. 102
Étude par diffraction électronique du monomère de l'acide formique. Schomaker V. et O'Gorman J. M. 102
Étude par diffraction électronique de la structure de la difluorodiazine. Bauer S. H. 102
Quelques expériences réalisées avec des électrons et des positrons rapides produits par un bétatron de 20 MeV. Bosley W., Craggs J. D. et Nash W. F. 102

9. Électricité dans le gaz.

Vitesse de propagation de la décharge le long de l'électrode d'un compteur Geiger. Hill J. M. et Dunworth J. V. 18
Vitesse de croissance du courant dans la décharge par arc. Froome K. D. 18
Mesure de l'impédance dans des tubes à décharge. Verhagen C. J. D. M. 18
Effet d'une différence de potentiel constante sur l'amorçage d'une décharge de radiofréquence. Varela A. A. 18
Tube à rayons cathodiques pour images continues visibles. Johnson J. B. 18
Courants ioniques dans les tubes haut voltage à pompage différentiel. Lamar E. S. et Buechner W. W. 19
Enregistrement de coïncidences à faible temps de séparation. Conversi M. et Piccioni O. 19
Sur un nouvel effet redresseur d'un tube à décharge en atmosphère raréfiée. Lovera G. et Pocchettino A. 19
Une source intense d'ions positifs pour les solides. Shaw A. E. 63
Contribution à l'étude des phénomènes d'ionisation des gaz par les corps radioactifs. Malsallez P. 63
Étalement de la décharge dans les compteurs Geiger. Craggs J. D. et Jaffé A. A. 63
Décharges électriques à basse pression. Gill E. W. B. et Engel A. von. 63
Décharge dans l'air à la pression atmosphérique et sous très faible tension. Kantorowicz O. 63
La décharge par étincelle (*Nature*, 1947, 160, p. 110-112). 63
Potentiels d'arc minimum pour le barium, le magnésium et l'aluminium dans l'argon. Jacobs H. et La Rocque A. P. 63
Essai de théorie du tube électronique à propagation d'onde. Bernier J. 63
Une lentille à charge d'espace pour la focalisation des faisceaux. Gabor D. 91
Les techniques de la chambre d'ionisation dans la mesure de C_{14}. Jesse W. P., Hannum L. A., Forstat H. et Hart A. L. 91
Compteur pour expériences de diffraction et de désintégration. Koontz P. G. et Hall T. A. 92
Circuit pour échelle de 10 diviseurs. penta. Seren L. 92
Délais dans la durée de déclanchement des compteurs de Geiger-Muller. Sherwin C. W. 92
Le mécanisme de la décharge des compteurs de Geiger-Muller autocoupeurs. Liebson S. H. 92

Compteurs de Geiger à gaz carbonique. BROWN S. C. et MILLER W. W. 92
Cibles internes de cyclotron. REID A. F. 92
Circuit intégrateur de différences. KRUMBEIN A. et SWETNICK M. 92
Circuit à charge cathodique. KURSHAN J. 92
Sublimation dans une chambre de Wilson. CWILONG B. M. 103
Ionisation primaire des particules β dans la vapeur d'alcool et l'argon. CURRAN S. O. et REID J. M. 103
Analyse des impulsions de compteurs de Geiger-Muller. CURRAN S. C. et RAE E. R. 103
Compteur proportionnel de précision pour particules α. SIMPSON J. A. 103
Un compteur de Geiger-Muller de forme sphérique SALVINI G. 103
Équilibrage statique d'une décharge monophasée. GENKIN V. 103

VI. OPTIQUE.

1. Optique géométrique.

Propagation selon l'optique géométrique d'un rayon lumineux monochromatique dans un milieu isotrope hétérogène. ODONE F. 19
Le principe de Huygens. WICK G. C. 19
Résultats expérimentaux et théoriques dans les revêtements antireflets à deux couches pour les verres. KING P. et LOCKHART L. B. 19
Le vieillissement des surfaces de verre. PFUND A. H. 19
Étude de la transmission et de la réflexion dans les lames minces d'indice inférieur à l'unité. SCANDONE F. et LÉONE G. 20
Classification des aberrations dans les systèmes optiques isotropes. KOKRINGA J. 20
Prismes polariseurs à lame de nitrate de sodium. HUOT DE LONGCHAMP M[me] M. 20
Réfractomètre photoélectrique. KARRER E. et ORR R. S. 20
Dimension contre couleur dans le sauvetage aéronaval. ATKINS W. R. G. 64
Réflexion totale interne et construction d'Huyghens : le réseau à immersion. ROGERS G. L. 64
Réflexion sélective et réflexion métallique. ARZELIÈS H. 64
Constitution des verres aux borates halogénures alcalins. COLE H. 64
Correction chromatique des systèmes catadioptriques de grande ouverture. WYNNE C. G. 64
Grandissement optique pour les objets finis. HOPKINS H. H. 64
Contribution à l'étude des aberrations du 3[e] ordre d'un système centré. SIMON J. 65
Obtention de contraste dans l'image du microscope au moyen de diaphragmes opaques. HALLIMOND A. F. 65
Un système à contraste de phase variable pour le microscope. HARTLEY W. G. 65
Proposition d'un nouveau télescope à rayons cosmiques. HARRIS W. T. 65
Méthodes à contraste de phase en microscopie. MARTIN L. C. 92
Détermination graphique de certaines propriétés optiques de lames simples ou complexes. COTTON P. 92
Comparaison des prismes de LiF et CaF_2 pour l'utilisation dans l'infrarouge. GORE R. C., MC DONALD R. S., WILLIAMS V. Z. et WHITE J. U. 92
Une nouvelle méthode optique pour l'observation des équilibres de sédimentation. KEGELES G. 92
Un développement théorique de la solution exacte de la réflexion des couches optiques multiples. CABALLERO D. L. 103
Chlorure d'argent pour l'optique. KREMERS H. C. 103

2. Optique physique.

Image d'un petit objet rectangulaire parfaitement transparent par la méthode du contraste de phase. FRANÇON M. 20
Étude interférentielle du mouvement des images optiques. DURAND E. 20
Détermination par interférométrie de l'épaisseur apparente de dépôts. DONALDSON W. K. et KHAMSAVI A. 20
Contribution à la théorie des effets polarisants des fentes. Diffraction de la lumière entre deux cylindres parallèles et indéfinis. GENTILE G. 20
Propriétés optiques du caoutchouc étiré. TRELOAR L. R. G. 21
Dichroïsme de l'argent sous forme de micelles dans les structures fibreuses. FREY WYSSLING A. et WALCHLI O. 21
Sur l'orientation par le champ magnétique de quelques molécules et de quelques cristaux. BIZETTE H. 21
Propriétés optiques des cristaux de bleu de méthylène. DEMON L. 21
Théorie générale du pouvoir rotatoire des milieux isotropiques. HOEK H. 22
Méthode graphique de détermination rapide des changements de phase à la réflexion sur les lames complexes. PERROT M. et COTTON P. 66
Diffraction de la lumière par des ultrasons de haute fréquence. BHAGAVANTAM S. et RAMACHANDRA RAO B. 66
Détermination de la grosseur des particules d'un système monodispersé par dispersion de la lumière. JOHNSON I. et LA MER V. K. 66
Remarques sur les phénomènes de diffraction. DUFFIEUX M. 66
Sur l'anisotropie optique des siliciures de fer, de manganèse et de nickel. CAMBON T. 66
Théorie du couplage moléculaire dans les liquides polaires. PIEKARA A. 66
Variation thermique de la biréfringence magnétique du bromonaphtalène-α. RABINOVITCH J. 66
Étude de la transparence du fer colloïdal placé dans un champ magnétique. FRONGIA G. et AGUS M. 66
Polarisation des rayons infrarouges. ELLIOTT A. et AMBROSE E. J. 67
Radiation infrarouge polarisée comme aide pour l'analyse cristalline. CROOKS D. A. 67
La théorie de BORN et le spectre de la lumière diffusée par les cristaux. GROSS E. et STEHANOV A. 67
Diffusion thermique de la lumière dans le diamant. KRISHNAN R. S. 67
Détermination des poids moléculaires des polymères par diffusion de la lumière dans les systèmes solvant-précipitant. EWART R. H., ROEC P., DEBYE P. et MC CARTNEY J. R. 67
Études de diffusion de lumière sur le virus de la mosaïque du tabac. OSTER G., DOTY P. M. et ZIMM B. H. 67
La diffusion de la lumière au voisinage de la résonance optique. LENNUIER R. 67
Étude des effets combinés de la diffraction et des aberrations géométriques sur l'image d'un point lumineux. I. MARÉCHAL A. 92
Calcul des figures de diffraction des pupilles de révolution. LANSRAUX G. 93
Coefficient pour température du pouvoir rotatoire du quartz dans le domaine ultraviolet. CROOK A. W. et TAYLOR A. M. 93
Pouvoirs rotatoires et dimensions des atomes. GERRARD W. et LESSING W. 93
Emploi de radiations polarisées en analyse infrarouge. SUTHERLAND G. B. B. M. et VALLANCE JONES A. 93
Études sur la double réfraction à l'écoulement. III. Fibrinogène humain et fraction 1 du plasma humain. EDSALL J. T., FOSTER J. F. et SCHEINBERG H. 104
La sensibilité d'un polarimètre de précision et la sensibilité différentielle de l'œil pour les intensités lumineuses. LÉVY M. 104

Diffusion de la lumière par les particules sphériques. SINCLAIR D. 104
Effet de la diffusion atmosphérique sur l'aspect d'un objet sombre examiné sur le fond du ciel. FRY G. A., BRIDGMAN C. S. et ELLERBROCK V. J. 104

3. Rayonnement. Luminescence.

Influence des radiations lumineuses sur les propriétés diélectriques des « phosphores » ZnS. GROOT W. DE 22
Expériences sur l'emploi de substances phosphorescentes sensibles au rouge dans la photographie du spectre. PAUL F. W. 22
Absorption et phosphorescence des produits phosphorescents organiques excités par la lumière sous saturation. SVESHNIKOV B. S. 22
Étude spectroscopique de la luminescence résultant du passage de l'effluve à travers l'azote. JANIN J. 23
Décomposition lumineuse de l'oxyde nitreux. WHITTINGHAM G. 23
Substances lumineuses sensibles à l'infrarouge. URBACH F., PEARLMAN D. et HEMMENDINGER H. 23
Fluorescence des tungstates et des molybdates. KRÖGER F. A. 68
Fluorescence de l'anthracène solide. BOWEN E. J. et MIKIEWICZ E. 68
Énergie latente et luminosité des gaz de flammes. DAVID W. T. 68
Manganèse trivalent comme activateur de luminescence. KROGER F. A. 68
Contributions à l'étude de la photoluminescence du sulfate de zinc. SADDY J. 68
« Fatigue » de la fluorescence. HENRY A. J. 93
Mesure à la microseconde de la phosphorescence des écrans fluorescents pour rayons X. MARSHALL F. H. 93
La fonction des flux dans la préparation des corps phosphorescents sensibles à l'infrarouge de la classe des sulfures et séléniures alcalino-terreux. PRIMAK W., OSTERHELD R. K. et WARD R. 93
La préparation du séléniure de strontium et ses propriétés comme matériau de base pour les corps phosphorescents excitables par l'infrarouge. SMITH A. L., ROSENSTEIN R. D. et WARD R. 93
La préparation de l'oxysulfure de lanthane et ses propriétés comme matériau de base pour les composés phosphorescents excitables par l'infrarouge. PITHA J. J., SMITH A. L., et WARD R. 93
Déclin de la luminescence dû aux transitions optiques interdites. GARLICK G. C. F. et GIBSON A. F. 94
La luminescence sensibilisée de la calcite activée au manganèse. SCHULMAN J. H., EVANS L. W., GINTHER R. J. et MURATA K. J. 94
Le mécanisme de la luminescence des solides. WILLIAMS F. E. et EYRING H. 94
Conditions d'emploi de la microscopie utilisant la fluorescence. HAMLY D. H. et SHEARD C. H. 104
Les procédés d'extinction bimoléculaire en solution. BOWEN E. J., BARNES A. W. et HOLLIDAY P. 104

4. Sources de lumière. Photométrie.

Réflexions optiques des charbons. CANNON C. G. et GEORGE W. H. 23
Utilisation photographique de lampes-éclairs à décharge. EDGERTON H. E. 23
Filtres pour le proche infrarouge. BLOUT E. R., AMON W. F., SHEPHERD R. G., THOMAS A., WEST C. D. et LAND E. H. 23
Les mesures de la température de couleur par la méthode de la dispersion rotatoire. PROISY P. et GAUZIT J. 23
Rapport des intensités lumineuses entre deux sources de luminosité différente. BOUMA P. J. 23
Bolomètre supraconducteur rapide. ANDREWS D. H., MILTON R. M. et SORBO W. DE 23
Sur l'obtention du contraste colorimétrique maximum. AMY L. 24
Méthodes exactes de caractérisation d'une couleur et détermination du facteur de transmission. RAVAZZI M. 24
Absorption de la lumière dans une solution de nitrate de samarium. FRANZEN P., WOUDENBERG J. P. M. et GORTER C. S. 69
Une nouvelle unité en colorimétrie photoélectrique. KOCH W. et KAPLAN D. 69
Unités en absorptiométrie photoélectrique. EDISBURY J. R., TAYLOR R. J. et GRIDGEMAN N. T. 69
Fenêtres de transparence élevée pour le rayonnement entre 3 et 14 μ. HYMAN M. et BILLINGS B. H. 94
Limites de la transmission de l'ultraviolet de quelques liquides et solides. KLEVENS H. B. PLATT J. R. 104

5. Optique physiologique. Stéréoscopie. Éclairagisme.

Calcul des figures de diffraction des pupilles de révolution. LANSRAUX G. 24
L'acuité visuelle et le classement des opto-types. GUILLEMOT E. 24
Acuité visuelle instantanée. MARTIN L. C. et KANIOWSKI W. 24
Étude du problème du voile noir des aviateurs basé sur des considérations d'optique physico-logique. BOUMA P. J. 24
Relations mathématiques entre les systèmes de vision de la couleur des trichromates et bichromates. BOUMA P. J. 24
Théorie photochimique de la vision. TORALDO DI FRANCIA G. 69
Influence de la distance d'observation ou de la largeur du champ sur les mesures à l'anomaloscope. HORNER R. G., PURSLOW E. T. et SHAXBY J. H. 70
Contribution à l'étude de la composante inhibitrice de l'éblouissement. IVANOFF A. 105

6. Radiations. Spectroscopie.

Enregistrement en infrarouge avec l'oscillographe à rayons cathodiques. DALY E. F. et SUTHERLAND G. B. B. M. 24
Filtres en matière plastique pour le visible et le proche infrarouge. SHENK J. H., HODGE E. S., MORRIS R. J., PICKETT E. E. et BRODE W. R. 25
Emploi de cellules au sulfure de plomb en spectroscopie infrarouge. SUTHERLAND G. B. B. M., BLACKWELL D. E. et FELLGETT P. B. 25
Recherches sur le spectromètre de vitesse à neutrons lents. I. Cd, Ag, Sb, Ir, Mn. RAINWATER L. J., HAVENS W. W., WU C. S. et DUNNING J. R. 25
Spectrographe Raman photoélectrique pour analyse quantique. RANK D. H. et WIEGAND R. V. 25
Étude spectroscopique de l'étincelle non condensée entre électrodes de cuivre, dans trois cas différents et sous diverses pressions. SINGH J. et RAMULU S. 25
Moment angulaire des photons. BALSEIRO J. A. 25
Sur la structure hyperfine et l'analyse de la raie complexe λ 3842,82, $sp^3\ D_3 - 5p_3\ P_2$ dans le premier spectre d'étincelle de l'arsenic, dans la région ultraviolette. MUKERJI S. K. 26
Hydrogène triatomique et effet Döppler dans les rayons positifs de l'hydrogène. DAKSHINAMURTI C. 26
Chaleur d'atomisation du carbone. ELDEN B. 26
Étude spectroscopique de la luminescence résultant du passage de l'effluve à travers l'azote. JANIN J. 26

Spectre d'absorption ultraviolet de l'acide azotique anhydre. NORMAN-JONES R., THORN G. D., LYNE M. et TAYLOR E. G. 26
Oscillations dégénérées des molécules et tenseur complexe de polarisabilité. KASTLER A. 26
Excitation de vibrations moléculaires par les électrons. WU T. Y. 26
Relation entre la constante de force et la distance interatomique d'une liaison diatomique. II. Une relation de Huggins modifiée. WU C. K. et CHAO S. C. 27
Spectres d'absorption. IV. Cétazines. BLOUT E. R., EAGER V. W. et GOFSTEIN R. M. 27
Les spectres d'absorption ultraviolette des thiouraciles. ELION G. B., IDE W. S. et HITCHINGS G. H. 27
Spectre d'absorption dans l'ultraviolet et constante d'ionisation acide de la 8-hydroxyquinoléine. STONE K. G. et FRIEDMAN L. 27
Bandes du carbone sous haute pression et leur relation avec le système de Swan. SINGH N. L. 27
Les bandes dites de « haute pression « produites par la décharge électrique dans l'oxyde de carbone pur. CICCONE A. 27
Constantes élastiques de la glace. BORN M. 27
Spectre Raman du diamant avec un fort pouvoir de résolution. KRISHNAN R. S. 27
Variations avec la température des intensités des raies Raman. VENKATESWARLU K. 27
Spectre Raman des solutions aqueuses de sulfocyanure de potassium. CHIEN J. Y. 28
Probabilité de transition dans le spectre du magnésium. KERSTEN J. A. H. et ORNSTEIN L. S. 28
La distribution d'intensité relative vraie d'après les microphotogrammes. NANDA J. N. 28
Mesures spectrales d'intensité avec cellules et oscillographe. DIEKE G. H., LOH H. Y. et CROSSWHITE H. M. 28
Spectrophotomètre photoélectrique pour la région de Schumann. LITTLE E. R. 28
Étalonnage indirect d'un filtre photométrique au moyen du spectrophotomètre. COMAR C. L. 28
Premières expériences sur l'influence des champs électrique et magnétique croisés sur les raies lointaines de la série principale du sodium. POIROT A. 28
Détermination du spin nucléaire à partir de l'effet Stark des spectres de rotation dans le domaine des microlongueurs d'onde. SMITH W. V. 29
Observations sur l'effet Zeeman dans de faibles champs, dans les spectres de Th *II*, Nd *I* et Gd *I*. Structure du spectre Gd *I*; déplacement isotopique de ses lignes. KLINKENBERG P. F. A. 29
Lames en chlorure d'argent pour spectroscopie infrarouge. TETLOW K. S. 70
Chauffage et refroidissement des éléments de bolomètres. SHIVE J. N. 70
Sur la théorie de la prédissociation accidentelle. KOVACS I. et BUDO A. 70
Absorption de l'or et de l'argent sous vide dans la région de l'ultraviolet. SIMONS C. F. E. 70
Détermination des probabilités de transition relative de quelques triplets dans les spectres des atomes de calcium et de strontium. SCHUTTEVAER J. W., BONT M. J. DE et VAN DER BROEK T. H. 70
Bandes d'énergie dans le graphite. COULSON C. A. 70
Processus photochimique élémentaire dans les halogénures de métaux bivalents. BUTKOW K. et WOJCIECHOWSKA I. 71
Spectre infrarouge et Raman du cyclo-octatétraène. FLETT M. S. C., CAVE W. T., VAGO E. E. et THOMPSON H. W. 71
Spectre infrarouge de C_nD_{2n+2} et « fréquence de longue chaîne » dans les paraffines. SHEPPARD N. et SUTHERLAND G. B. B. M. 71
Phénomènes lumineux dans l'oxygène. RAYLEIGH 71
Spectres d'absorption avec des rayons infrarouges polarisés. MANN J. et THOMPSON H. W. 71
Bandes de la flamme du silicium. DOWNIE A. R. et BARROW R. F. 71
Absorption de la lumière dans les sels de néodyme en solutions aqueuses. HOOGSCHAGEN J., SNOEK A. P. et GORTER C. J. 71
Sur la fréquence gauche de torsion de la molécule d'éthylène. DUCHESNE J. 71
Spectres de rotation de quelques molécules linéaires dans le domaine voisin de 1 cm de longueur d'onde. TOWNES C. H., HOLDEN A. N. et MERRITT F. R. 71
Structure rotationnelle de quelques bandes électroniques de ClO_2. COON J. B. 72
Mouvements des molécules dans les systèmes condensés. III. Spectre infrarouge dans l'espace 3 à 15 μ, pour le cyclohexane à l'état de solide I et II, de liquide et de vapeur. CARPENTER G. B. et HALFORD R. S. 72
Spectre d'absorption dans l'infrarouge des monooléfines C_3 à C_4 et du 2-méthyl-2 butène. RASMUSSEN R. S. et BRATTAIN R. R. 72
Spectres d'absorption dans l'infrarouge de quelques diènes en C_4 et C_5. RASMUSSEN R. S. et BRATTAIN R. R. 72
Spectre d'absorption infrarouge de quelques octènes. RASMUSSEN R. S., BRATTAIN R. R. et ZUCCO P. S. 72
Détermination expérimentale des intensités de bandes d'absorption dans l'infrarouge. II. Mesures avec l'éthylène et l'oxyde nitreux. THORNDIKE A. M., WELLS A. J. et BRIGHTWILSON E. 72
Le spectre d'absorption infrarouge de la morpholine liquide et gazeuse. FRIEDEL R. A. et MC KINNEY D. S. 72
Études sur l'absorption dans l'infrarouge. XIII. Stéréochimie des groupes hydroxyle des alcools vinyliques. BUSWELL A. M., RODEBUSH W. H. et WHITNEY R. M. 72
Spectre d'absorption et tautomérie de l'acide cyanurique, de la mélamine et de certains dérivés. KLOTZ I. M. et ASKOUNIS T. 73
Polymères organosiliciques. III. Spectre infrarouge des méthylpolysiloxanes. WRIGHT N. et HUNTER M. J. 73
Spectre infrarouge de 15 bromures organiques de 500 à 800 cm^{-1}. MORTIMER F. S., BLODGETT R. B. et DANIELS F. 73
Spectres d'absorption de quelques dérivés du benzène, à chaînes latérales non saturées. CAMPBELL T. W., LINDEN S., GODSHALK S. et YOUNG W. G. 73
Effets stériques dans le spectre d'absorption ultraviolet des composés aromatiques nitrés. BROWN W. G. et REAGAN H. 73
Spectre des ions positifs à double charge de quelques colorants dérivés du *p-p'*-diaminotriphénylméthane. TOLBERT B. M. et BRANCH G. E. K. 73
Bandes ultraviolettes de l'iodure de zinc. I. RAO P. T. et RAO K. R. 73
Bandes ultraviolettes de l'iodure de cadmium. SASTRY C. R. et RAO K. R. 73
Systèmes de bandes ultraviolettes de la molécule d'iodure de mercure. II. RAO V. R. et RAO K. R. 73
Liaisons hydrogène dans la glace. MARTIN A. E. 73
Spectre Raman du sel gemme avec un grand pouvoir de résolution. KRISHNAN R. S. 74
Spectre Raman de l'alumine et spectre d'absorption et de luminescence du rubis. KRISHNAN R. S. 74
Spectres Raman de second ordre dans les cristaux. KRISHNAN R. S. 74
Étude des spectres de vibrations de monocristaux ioniques. COUTURE M[lle] L. 74
Sur la configuration spatiale du perfluorocyclobutane. EDGELL W. F. 74
Étude spectrophotométrique de la laque hafnium-alizarine. LIEBHAFSKY H. A. et WINSLOW E. H. 74
Sur les spectres Raman à basse température. Cas des dérivés du benzène. SIRKAR S. C. et BISHUI B. M. 74

Filtres pour l'isolement du groupe spectral 3 130 Å de l'arc de mercure. HUNT R. E. et DAVIS W. 94
Théorie de l'amortissement des radiations et propagation de la lumière. FERRETTI B. et PEIERLS R. E. .. 94
Pression de radiation. STOKES A. R. 95
Bandes d'absorption de Li_2, Na_2, K_2 et NaK. PEARSE R. W. B. et SINHA S. P. 95
Spectre infrarouge et structure moléculaire du phtiocérane. STALLBERG-STENHAGEN S., STENHAGEN E., SHEPPARD N., SUTHERLAND G. B. B. M. et WALSH A. . 95
Le spectre des flammes contenant des oxydes de soufre. GAYDON A. G., et WHITTINGHAM G. 95
Spectre d'absorption des dérivés du benzène dans l'ultraviolet lointain. I. PRICE W. C. et WALSH A. D. . 95
Spectre d'absorption des dérivés du benzène dans l'ultraviolet lointain. III. WALSH A. D. 95
Spectre infrarouge de l'acide formique monomère et de ses formes comportant du deutérium. I. Région de haute fréquence. WILLIAMS Z. 96
Spectre infrarouge de l'acide formique monomère et des formes avec deutérium. II. Région des basses fréquences (2 200-800 cm^{-1}). WILLIAMS Z. 96
La taille et la fréquence de vibration de la molécule excitée du benzène. GRIFFING V. 96
Spectres d'absorption infrarouge des composés tétraméthyliques. YOUNG C. W., KOEHLER J. S. et M. KINNEY D. S. 96
Recherches spectroscopiques dans l'infrarouge sur la liaison hydrogène dans les phénols avec ou sans empêchement. COGGESHALL N. D. 96
Spectres d'absorption infrarouge et ultraviolet de deux isomères de l'oxyde de mésityle. GRAY H. F., RASMUSSEN R. S. et TUNNICLIFF D. D. 96
Spectres d'absorption de quelques dérivés N-acétylés des colorants du p, p'-diaminotriphénylméthane. KATZENELLENBOGEN E. R. et BRANCH G. E. K. 96
Variations avec la température du spectre Raman de second ordre des cristaux. GROSS E. et STEHANOV T. . 96
Spectromètre enregistreur pour l'infrarouge à deux faisceaux, mesurant le pourcentage d'énergie transmise. WRIGHT N. et HERSCHER L. W. 105
Termes d'interaction dans les vibrations moléculaires. COULSON C. A., DUCHESNE J. et MANNEBACK C. 105
Nature de la liaison hydrogène dans le fluorure acide de potassium. POLDER D. 105
Spectres infrarouges des hydrocarbures. II. Analyse des mélanges d'octane par utilisation des spectres infrarouges obtenus à basse température. AVERY W. H. et MORRISON J. R. 105
Le spectre d'absorption infrarouge et la détermination des fréquences vibrationnelles du cétène. HARP W. R. et RASMUSSEN R. S. 105
Le spectre d'absorption de l'ozone dans le visible. I. Examen de la structure fine. II. Effet de la température. HUMPHREYS G. L. et BADGER R. M. 105
Le spectre d'absorption du gaz carbonique de 14 à 18 μ. KAPLAN L. D. 106
La détermination expérimentale des intensités des bandes d'absorption dans l'infrarouge. III. Bioxyde de carbone, méthane et éthane. THORNDIKE A. M. .. 106
Spectres d'absorption dans l'ultraviolet des monomères et polymères de dérivés aromatiques et vinyliques substitués. LAITINEN H. A., MILLER F. A. et PARKS T. D. 106
Les spectres d'absorption dans l'ultraviolet des composés non saturés simples. I. Dérivés mono-et p-disubstitués du benzène. DOUB L. et VANDEBELT J. M. .. 106
Effet des alcalis sur les spectres d'absorption dans l'ultraviolet des hydroxyaldéhydes, des hydroxycétones et d'autres composés phénoliques. LEMON H. W. . 106
Le spectre d'émission du glyoxal. GAYDON A. G. 106
Les vibrations non dégénérées du diméthyl-acétone, du diacétylène et du diméthylacétylène. MEISTER A. G. et CLEVELAND F. F. 107
Spectre infrarouge et facteurs de dépolarisation des raies Raman du spiropentane, et spectres infrarouges et Raman des diméthyl-1, 1-cyclopropane, méthyl-1-cyclobutène et méthylène-cyclobutane. CLEVELAND F. F., MURRAY M. J. et GALLAWAY W. S. 107
Un appareil Raman pour les mesures de polarisation quantitatives. CRAWFORD B. L. et HORWITZ W. 107
Mesure photoélectrique des intensités des spectres Raman. CHIEN J. Y. et BENDER P. 107
Structure fine de la raie H_α du spectre de l'hydrogène. GIULIOTTO L. 107
Méthode de mesure de la distribution spectrale de l'énergie des sources de lumière de faible brillance. STUDER F. J. 108

7. Rayons X.

Structure des spectres d'absorption des rayons X de $GeCl_4$ et $AsCl_3$. STEPHENSON S. T. 29
Les radiations molles émises par le ${}^{104}_{45}$Rh. AGENO M. .. 29
Recherches sur les imperfections des réseaux au moyen des rayons X. IV. Les taches diffuses dans le cas de monocristaux d'étain. BOUMAN J., ARLMAN J. J. et VAN REITJEN L. J. 30
Effets de composition et de diffraction dans les micrographies aux rayons X. SMOLUCHOWSKY. R., LUCHT C. M. et HURD J. M. 30
Une méthode aux rayons X pour mesurer l'épaisseur de films cristallins minces. EISENSTEIN A. 30
Structure fine de la rayonne de viscose. INGERSOLL. H. G. 30
Transition isomère à conversion L. GOLDHABER M., MUEHLHAUSE C. O. et TURKEL S. H. 74
Spectres X des éléments transuraniens. FISHER J. W. et FLINT H. T. 75
Diffusion des rayons X sous de petits angles par les solides finement divisés. I. Théorie générale approximative et applications. SHULL C. G. et ROESS L. C. ... 75
Diffusion des rayons X sous de petits angles par les solides finement divisés. II. Théorie exacte pour des distributions quelconques de particules sphéroïdales. ROESS L. C. et SHULL C. G. 75
Étude de quelques fibres végétales par la méthode de diffraction des rayons X. BOSE C. R. et AHMAD N. .. 75
Structure du térylène. HARDY D. V. N. et WOOD W. A. . 76
Technique des diagrammes de poudres aux rayons X. ROOKSBY H. P. 76
Structure fine des bandes d'absorption L du tungstène et du tantale. COSTER D. et BRIL A. 76
Étude aux rayons X des dérivés dihalogénés en position para du diphényle. DHAR J. 76
Ionisation par les rayons X dans les gaz liquéfiés. GERRITSEN A. N. et KOOLHAAS J. 76
Orientation des fibrilles dans les membranes naturelles. PICKEN L. E. R., PRYOR M. G. M. et SWANN M. M. ... 76
Formation d'un charbon cokéfiant par traitement thermique d'un cannel coal. BLAYDEN H. E., GIBSON J. et RILEY H. L. 76
Identification par les rayons X des composés intermédiaires dans les cathodes à oxydes. ROOKSBY H. P. . 76
Détermination de la charge du papier par microradiographie. LAMBOT H. J. 76
Étude par diffraction aux rayons X de la déformation plastique dans l'acier doux. COWLEY J. M. et PATERSON M. S. 76
Application de la méthode de la plus grande pente à l'analyse cristalline aux rayons X. BOOTH A. D. 76
Déformations réticulaires résiduelles dans les métaux ayant subi une déformation plastique. GREENOUGH G. B. 77
La photofission dans les éléments lourds. BALDWIN G. C. et KLAIBER G. S. 77

Appareils et techniques pour identification des composés chimiques par diffraction des rayons X. SMITH C. S. et BARRETT R. L. 77
Diagrammes pour le calcul des valeurs de *d* dans les analyses chimiques par diffraction des rayons X. BROWN O. E. 77
Les propriétés de rétention des rayons X par les substances phosphorescentes, qualité infrarouge et applications à la radiographie. BERG O. E. et KAISER H. F. 77
Identification d'un calcul provenant d'un diagramme. BANNISTER F. A., HEY M. H. et OAKLEY K. P. 108
Précision de l'évaluation des longueurs des liaisons obtenues par la méthode des doubles séries de Fourier à partir des résultats donnés par les rayons X. ROBERTSON J. M. et WHITE J. G. 108
Réflexion des rayons X par les solutions solides diluées. HUANG K. 108
Diffraction des rayons X par l'alliage Au Cu_3. EDMUNDS I. G., HINDE R. M. et LIPSON H. 108
Inégalité des réflexions de rayons X (III) dans le diamant. WOOSTER W. A. et Mc DONALD G. L. 108
Correction dans les mesures de diffusion des rayons X aux faibles angles. GUINIER A. et FOURNET G. 108
Études de diffraction des rayons X par les laitiers d'aciers au chrome. CHATTERJEE G. P. et SIDHU S. S. 108
Propriétés physiques des écrans pour rayons X au tungstate de calcium. COLTMAN J. W., EBBIGHAUSEN E. G. et ALTAR W. 109
L'arête d'absorption K du silicium. BARTON V. P. et LINDSAY G. A. 109
Étude aux rayons X de l'actine. ASTBURY W. T. 109
Une étude aux rayons X de la métahémoglobine de cheval. I. BOYES-WATSON J., DAVIDSON E. et PERUTZ M. F. 109
La nature des fluoaluminates de sodium précipités. COWLEY J. M. et SCOTT T. R. 109

VII. CHALEUR. THERMODYNAMIQUE.

1. Définitions. Principes et conséquences théoriques. Généralités.

La thermodynamique du styrène et de ses dérivés méthylés. BECKETT C. W. et PITZER K. S. 30
Inductance thermique. BOSWORTH R. C. L. 30
Sur la probabilité thermodynamique d'état d'une masse d'air. PIGNEDOLI A. 30
Équivalence de la masse et de l'énergie. TCHERNIAVESKY A. 77
Propriétés thermodynamiques des trifluorure, trichlorure et trobromure de bore gazeux. SPENCER H. M. 77
Commentaires sur la « loi de Hildebrand ». HILDEBRAND J. H. et GILMAN T. S. 110
L'entropie de solution de molécules de grosseurs différentes. HILDEBRAND J. H. 110
Effet de la pression sur la tension superficielle. RICE O. K. 110
Fluctuations d'entropie dans l'hélium liquide II et raie de Rayleigh. AGARWALA B. K. et CHOWDRI A. G. 110
Note sur la relation entre l'entropie et l'enthalpie d'une solution. RICE O. K. 110

2. Chaleur. Température.

Détermination des températures thermo-dynamiques entre 1,5 et 0,25°K. VAN DIJK H. 31
Application de la méthode au thermocouple coulissant pour la mesure de la température de l'interface d'un obus et d'un tube de canon. ARMI E. L., JOHNSON J. L., MACHLER R. C. et POLSTER N. E. 31
Fabrication et propriétés de bolomètres en nickel. BROCKMAN F. G. 31
Échelle de température et propriétés du tungstène. GARELLI C. M. 31
Chaleur spécifique de $Gd_2(SO_4)_3 . 8H_2O$ entre 1,0 et 4,0°K. VAN DIJK H. et AUER W. U. 31
Chaleurs spécifiques aux basses températures et enthalpies aux hautes températures de $Al_2O_3 . 3H_2O_2$ et $Al_2O_3 . H_2O$. SHOMATE C. H. et COOK O. A. 32
Chaleurs spécifiques à basse température de l'oxyde de titane (Rutile et anatase). SHOMATE C. H. 32
Chaleurs spécifiques à basse température de VCl_2 et VCl_3. SHOMATE C. H. 32
Chaleurs spécifiques à haute température de V_2O_3, V_2O_4 et V_2O_5. COOK O. A. 32
Quelques propriétés physiques de l'hélium. II. CALDIROLA P. 32
Application des principes de similitude aux systèmes de transport thermique. THRING M. W. 32
Conductivité thermique du méthane solide. GERRITSEN A. N. et VAN DERSTAR P. 32
Un appareil pour la mesure de l'effet Joule-Thomson dans les gaz par détente directe à travers une valve JOHNSTON H. L. 32
L'effet Joule-Thomson dans l'hydrogène à la température de l'air liquide. JOHNSTON H. L., BEZMAN I. I. et HOOD C. B. 32
L'effet Joule-Thomson dans le deutérium à la température ambiante et à la température de l'air liquide. JOHNSTON H. L., SWANSON C. A. et WIRTH H. E. 33
Condensation de vapeurs dans un tube horizontal. Coefficient de transfert de la chaleur dans la condensation de la vapeur d'eau et de liquides organiques non miscibles. BAKER E. M. et TSAO U. 33
Transfert de matière ou de chaleur entre un granule solide et un fluide en écoulement. État présent de la théorie. THIELE E. W. 33
Une interprétation élémentaire du phénomène de la diffusion thermique. CACCIAPUOTI B. N. 33
Sur la compressibilité des mélanges gazeux. SU G. J., HUANG P. et CHANG Y. M. 77
Entropie du nitrométhane. Chaleur spécifique à l'état solide et à l'état liquide, pression de vapeur, chaleurs de fusion et de vaporisation. JONES W. N. et GIAUQUE W. F. 77
Les phénomènes de transport de l'hélium gazeux à très basses températures. BOER J. DE 78
Appareil de mesure de la conductivité thermique spécifique des gaz à basses températures. UBBINK J. B. et HAAS W. J. DE 78
Conductibilité thermique de l'hélium. UBBINK J. B. et HAAS W. J. DE 78
Étude calorimétrique sur l'humidité dans les fibres textiles. MAGNE F. C., PORTAS H. J. et WAKEHAM H. 110
Mesure des retards de chaleur spécifique dans divers gaz. HUBER P. W. et KANTROWITZ A. 110
Chaleurs spécifiques, chaleurs de fusion et entropies des six pentènes. TODD S. S., OLIVER G. D. et HUFMANN H. M. 111
Capacités calorifiques à haute température de l'uranium, du bioxyde d'uranium et du trioxyde d'uranium. MOORE G. E. et KELLEY K. K. 111
Chaleurs spécifiques des liquides et vapeurs. BENSON S. W. 111
Thermodynamique du butadiène-1.2 au moyen des données calorimétriques et spectroscopiques. ASTON J. G. et SZASZ G. J. 111
Températures rayonnantes des murs dans les chambres orientées Nord-Sud et Est-Ouest. NEUMANN J. 111
Échange de chaleur aux basses températures entre les parois d'un tube et des gaz en régime turbulent. HALL T. A. et TSAO P. H. 111
Transmission de chaleur entre un fluide et un solide poreux émettant de la chaleur. BRINKLEY S. R. 111

3. Changements d'état. Équations d'état.

Viscosité de l'hélium liquide au voisinage du point lambda. KEESOM W. H. et KEESOM P. H. 34
Chaleur spécifique, chaleurs de fusion et de vaporisation, tension de vapeur, entropie, fréquences de vibration et barrière de rotation interne du système. PITZER K. S., GUTTMAN L. et WESTRUM E. F. 34
Les tensions de vapeur de quelques fluorures organiques. FIELD F. H. et SAYLOR J. H. 34
Détermination des points d'ébullition des paraffines selon leur structure. WIENER H. 34
Détermination calorimétrique des chaleurs de vaporisation et des capacités calorifiques des vapeurs du *n*-heptane et du 2.2.3-triméthyl-butane. WADDINGTON G., TODD S. S. et HUFFMAN H. M. 34
Tensions de vapeur des solutions de sels chromiques. SMITH N. O. 34
Évaporation libre de l'eau dans l'air à partir d'une surface horizontale libre et calme. BOELTER L. M. K., GORDON H. S. et GRIFFIN J. R. 34
Les « statistiques intermédiaires « et les propriétés de l'hélium liquide. GENTILE G. 34
Les relations pression-volume des méthylamines gazeuses à 0°C et sous pressions réduites. ARTHUR J. C. et FELSING W. A. 34
Influence de la forme de la chambre dans le procédé de séchage par refoidissement. EDE A. J. 78
Sublimation au grand air. CWILONG B. M. 78
Détermination expérimentale du rendement de la liquéfaction de l'hélium par la méthode d'expansion. VAN ITTERBEEK A., VAN PAEMEL O. et MARIENS P. 78
Pression de la vapeur d'eau au voisinage de 100°C. MICHELS A., BLAISE B., TENSELDAM C. A. et WOUTERS H. M. 9 78
Méthode de calcul des points d'ébullition des composés du silicium. LEWIS R. N. et NEWRIRK A. E. 78
Une nouvelle équation d'état des gaz. JOFFE J. 78
Sur l'équation d'état pour les gaz à très haute pression. CALDIROLA P. 79
Les pressions de vapeur ; chaleurs latentes de sublimation et les points de transition de l'hexachloréthane solide. IVIN K. J. et DAINTON F. S. 111
Les calculs de la chaleur latente de vaporisation et la viscosité de CO_2 sous pression sur la base de l'équation d'état. Mc LEOD D. B. 112
Études sur les solutions solides. I. Équilibres dans les systèmes 2.2-diméthylbutane-2.3-diméthylbutane et 2.2-diméthylbutane-cyclopropane. FINK H. L., CINES M. R., FREY F. E. et ASTON J. G. 112
Tensions de vapeur et densités du liquide saturé et des vapeurs du cyclopentane, du méthylcyclopentane, de l'éthylcyclopentane et du méthylcyclohexane. KAY W. B. 112
La mesure des tensions de vapeur des solutions aqueuses par équilibrage bi-thermique en phase vapeur. STOKES R. H. 12
Les pressions de vapeur et quelques autres propriétés de la *di-i*-butylcétone et du *di-i*-butylcarbinol. STROSS F. H., GABLE C. M. et ROUNDS G. C. 112
La tension de vapeur du tétraiodure de titane liquide. BLOCHER J. M. et CAMPBELL I. E. 112
Une équation d'état des gaz à très hautes pression et température d'après la théorie hydrodynamique de la détonation. COOK M. A. 112
Les relations pression-volume-température du 2.2.3.3-tétraméthylbutane. FELSING W. A., CUELLAR A. M. et NEWTON W. M. 113

4. Cycles. Machines thermiques. Applications de la Thermodynamique.

Théorie du « coin thermique » du palier de butée à surfaces parallèles. WOOD W. L. et CAMERON A. 35
Sublimation sous vide de cristaux de glace inclus dans des échantillons. BRADISH C. J., BRAIN C. M. et Mc FARLANE A. S. 35
Cycles à régénération pour turbopropulseurs à réaction. CAPETTI A. 79

VIII. PHYSIQUE DU GLOBE. MÉTÉOROLOGIE. ASTROPHYSIQUE.

1. Physique du Globe.

Une nouvelle estimation de l'âge de la Terre. HOLMES A. .. 35
La résistance aérodynamique de la surface de la terre et la valeur de la constante de von Karman dans la basse atmosphère. SHEPPARD P. A. 35
Étude de la houle marine. BARBER N. et URSELL F. 35
Ondes marines. UNNA P. J. H. 35
Tubes sous-marins pour nivellement. MONTGOMERY R. B. 79
Prospection séismique marine. HILL M. N. et WILLMORE P. L. 79
Équilibre radiatif dans l'ionosphère. WOOLLEY VAN DER R. R. 79
Relations entre la houle marine et les microséismes. DEACON G. E. R. 113

2. Météorologie.

La salinité des précipitations à Pavie dans la période octobre 1944-octobre 1945. ALIVERTI G. 35
Répartition de la brillance et de la couleur sur la voûte céleste. REESINCK J. J. M. 35
Météorologie de la basse stratosphère. DOBSON G. M. B., BREWER A. W. et CWILONG B. 35
Turbulence et diffusion dans la basse atmosphère. FROST R. 36
Les anomalies de l'absorption atmosphérique au niveau de la mer. FESTA C., SANTANGELO M. et SCROCCO E. .. 36
Mesures de température et de pression dans la haute atmosphère. BEST N. R., DURAND E., GALE D. I. et HAVENS R. J. 36
Transfert de chaleur et d'autres propriétés par les turbulences atmosphériques. PBIESTLEY C. H. B. et SWINBANK W. C. 36
Contrôle géomagnétique de la région F_2 de l'ionosphère. MITRA S. K. 36
Fluctuations à courte période des caractéristiques des échos ionosphériques. ECKERSLEY T. L. et FARMER F. T. 36
L'ionisation de l'air dans la région de New-York avant et après l'expérience de Bikini. HESS V. F. et LUGER P. .. 37
Un accroissement anormal de l'intensité des rayons cosmiques observé à Lahore. SARNA H. R. et SHARMA O. P. 37
Variations de l'intensité des rayons cosmiques, en relation avec les orages magnétiques. ALFVÉN H. 37
Récentes recherches sur les rayons cosmiques. ARLEY N. .. 37
Distribution d'énergie des particules des rayons cosmiques incidents. MILLIKAN R. A. et NEHER H. V. .. 37
La production de neutrons par les rayons cosmiques. KORFF S. A. 37
Introduction à l'étude de l'ionosphère. DARROW K. K. .. 38
Interprétation du spectre mésonique au voisinage du niveau de la mer. JANOSSY L. et WILSON J. G. 38
Sur l'existence de particules très ionisantes dans la composante molle. ALICHANIAN H., ALICHANIAN A. et NIKITIN S. 38
La production de mésotons jusqu'à 30 000 pieds à la latitude magnétique de 22° Nord. GILL P. S. 38

Variations solaires et sidérales des rayons cosmiques, de période 6 h. DUPERIER A. 38

L'intensité des rayons cosmiques à MANCHESTER, et les perturbations solaires du 25 juillet 1946. DOLBEAR D. W. N. et ELLIOT H. 38

Processus de désintégration multiple produits par les rayons cosmiques. OCCHIALINI G. P. S. et POWELL C. F. 38

Désintégration nucléaire par capture de mésons. PERKINS D. H. 38

Un exemple de production de méson dans le plomb. ROCHESTER G. D., BUTLER C. C. et RUNCORN S. K. .. 38

Sur l'énergie propre des mésons. PAIS A. 38

Sur la possibilité d'existence de protons négatifs dans la composante primaire des radiations cosmiques. ARLEY N. 38

Les radiations photoniques et non ionisantes cosmiques. CLAY J. et LEVERT C. 39

Une étude des gerbes pénétrantes à la chambre de Wilson. ROCHESTER G. D. 39

Les équations du champ mesmique dans le continum à cinq dimensions. CALDIROLA P. 39

Effet des variations météorologiques sur l'intensité de la radiation mésotronique. CACCIAPUOTTI B. N. 39

Les variations des grandes gerbes de rayons cosmiques en fonction de la pression barométrique. PATANE S. 39

Courbe d'absorption des gerbes de rayons cosmiques par l'air au niveau de la mer. PATANE S. 39

Sur la présence de larges gerbes de mésons dans les larges gerbes aériennes. COCCONI G., LOVERDO A. et TONGIORGI V. 39

Note sur les larges gerbes de rayons cosmiques. COCCONI G., LOVERDO A. et TONGIORGI V. 40

Absorption de la composante électronique de la radiation cosmique. CACCIAPUOTI B. N. et PICCIONI O. 40

Un nouveau circuit d'enregistrement à coïncidences. PICCIONI O. 40

Sur la structure fine des courbes zénithales de la radiation cosmique. TONGIORGI V. 40

Note sur la périodicité de 27 jours dans l'intensité de la radiation cosmique à Abisko. LOVERA G. 40

Ralentissement des particules rapides. WICK G. C. 40

Recherches sur la composante dure de la radiation pénétrante, effectuées au moyen de noyaux de fer aimanté. CONVERSI M. et SCROCCO E. 40

Sur la diffusion des mésons dans le plomb. FESTA C. 40

Ionisation par bombardement météorique. PIERCE J. A. 40

Les réactions fondamentales dans l'atmosphère supérieure. I. BATES D. K. et MASSEY H. S. W. 41

Le gradient de potentiel du champ électrique à Kokkola, Finlande, pendant l'éclipse de Soleil du 9 juillet 1945. SUCKSDORFF E. 41

L'application des données solaires et géomagnétiques aux prévisions à courte échéance des conditions ionosphériques. SHAPLEY A. H. 41

Traitement ondulatoire de la propagation des ondes électromagnétiques dans l'ionosphère. SAHA M. N. et BANERJEE B. K. 41

Le mécanisme de l'ionisation ionosphérique. II. WOLLEY R. 41

Les causes du magnétisme terrestre. MAJORANA Q. 41

Expériences sur la stimulation des nuages en vue de provoquer la pluie. KRAUS E. B. et SQUIRES P. 79

Une méthode azimutale de mesure de la hauteur d'un nuage au moyen d'un projecteur, BILHAM E. G. 79

Oscillations atmosphériques. CHAPMAN S. 80

Les radiations provenant de l'atmosphère terrestre. CHAPMAN S. et BATES D. R. 80

Détermination de l'énergie et du moment de neutrons rapides dans le rayonnement cosmique. LATTES C. M. G. et OCCHIALINI G. P. S. 80

Présence d'une composante pénétrante dans les grandes gerbes de l'atmosphère. MURA A., SALVINI G. et TAGLIAFERRI G. 80

Localisation des centres orageux à partir d'observations en direction des radiations atmosphériques au cours du lever et du coucher du soleil. KHASTGIR S. R., DAS GUPTA M. K. et GANGULI D. K. 80

Le champ magnétique des corps massifs en rotation. BLACKETT P. M. S. 80

Processus impliquant des mésons chargés. LATTES C. M. G., MUIRHEAD H., OCCHIALINI G. P. S. et POWELL C. F. 80

Le spectre mésonique au voisinage du niveau de la mer. DELLACORTE M., FAZZINI T. F. et FRANCHETTI S. A. . 80

Mésons cosmiques lents au niveau de la mer. ÉVANS G. R. 80

Réflexions radio produites par ionisation météorique. HEY J. S. 80

Interprétation des échos obtenus par les aurores polaires. HERLOFSON N. 113

Brillance et polarisation du ciel diurne à diverses altitudes au-dessus du niveau de la mer. TOUSEY R. et HULBURT E. O. 113

Distribution de l'oxygène atomique et moléculaire dans la haute atmosphère. RAKSHIT H. 113

La haute atmosphère terrestre. HULBURT E. O. 113

Preuves de l'existence de nouvelles particules élémentaires instables. ROCHESTER G. D. et BUTLER C. C. 113

Grandes gerbes pénétrantes. BROADBENT D. et JANOSSY L. 113

Étude préliminaire sur les bases physiques de la navigation des oiseaux. YEAGLEY H. L. 113

Constantes universelles dans la théorie de BLACKETT. TZU H. Y. 114

La théorie de Blackett du champ magnétique terrestre. HALES A. L. et GOUGH D. I. 114

Sur l'existence possible de protons négatifs dans la composante primaire de la radiation cosmique. ARLEY N. 114

Sur la vie moyenne des mésons de la radiation cosmique. OPECHOWSKI W. 114

« Évaporation » des noyaux lourds. PERKINS D. H. 114

Observations sur les traces des mésons lents dans les émulsions photographiques. LATTES C. M. G., OCCHIALINI G. P. S. et POWELL C. F. 114

Observations sur les traces des mésons dans les émulsions photographiques. LATTES C. M. G., OCCHIALINI G. P. S. et POWELL C. F. 114

Explosion nucléaire enregistrée par la méthode de l'émulsion photographique. ROY R. R. 115

Différentes sources d'énergie possibles pour la production de « mésons secondaires ». FRANCK F. C. 115

Gerbes locales et grandes gerbes pénétrantes dans les rayons cosmiques. BROADBENT D. et JANOSSY L. 115

Électronique pour expériences sur les rayons cosmiques. HOWLAND B., SCHROEDER C. A. et SHIPMAN J. D. 115

La masse du mésotron telle que la fournissent les mesures des rayons cosmiques. HUGHES D. J. 115

La détermination du signe et du spectre d'énergie de la radiation cosmique primaire. VALLARTA M. S., PERUSQUIA M. L. et OYARZABAL J. 115

Variations azimutales de la radiation cosmique à Lahore. GILL P. S. 115

Gerbes de particules pénétrantes à l'altitude de 26 000 pieds. WATAGHIN G. 116

La variation avec l'altitude et la latitude de la composante verticale de la radiation cosmique traversant 15 cm de plomb. SWANN W. F. G. et MORRIS P. A. 116

Gerbes de mésons sous plomb au niveau de la mer. FRETTER B. 116

Mécanisme d'absorption des mésons négatifs. WHEELER J. A. 116

Une nouvelle détermination de la vie moyenne des mésons à l'altitude de 11 500 pieds. TICHO H. K. 116

La production d'étoiles de rayons cosmiques. GROSS E., KUSAKA S. et SNOW G. 116

Un effet possible du Soleil sur la radiation cosmique. SWANN W. F. G. 116
Erratum : sur la désintégration des mésons négatifs. CONVERSI M., PANCINI E. et PICCIONI O. 116
Les gerbes d'Auger et les comètes. ROJANSKY V. 116
Sur la masse et les produits de désintégration du méson. ANDERSON C., ADAMS R. V., LLOYD P. E. et RAU R. 116
Sections efficaces pour la production de mésons artificiels. MORETTE C. et PENG H. W. 116
Déclin des mésons négatifs dans la matière. FRÖHLICH H. 116
Rayonnement pénétrant et gerbigène dans les grandes gerbes d'Auger. DAUDIN J. 116
L'interprétation de l'effet Est-Ouest. MILLIKAN R. A. 117
Les gerbes d'Auger. MILLS M. M. et CHRISTY R. F. 117
Compteur directionnel à rayons cosmiques pour la détermination de la variation azimutale de la radiation cosmique primaire à angles zénitaux fixes. BANOS A. et PERUSQUIA M. L. 117
Proposition d'un nouveau télescope à rayons cosmiques. HARRIS W. T. 117
La décroissance des mésons négatifs dans la matière. FERMI E., TELLER E. et WEISSKOPF V. 118
L'extension latérale des gerbes d'Auger. SKOBELTZYN D. V., ZATSEPIN G. T. et MILLER V. V. 119
Gerbes explosives de rayons cosmiques dans une chambre non blindée et sans un inch de plomb, à différentes altitudes. BRIDGE H. et ROSSI B. 119
Décroissance des mésons stoppés dans les matériaux légers. SIGURGEIRSSON T. et YAMAKAWA A. 119
Une expérience sous la roche jusqu'à une profondeur équivalent à 575 m d'eau sur les composantes dures et molles des rayons cosmiques. BALLARIO C., DELLA CORTE M. et PROSPERI M. 120
Nature de la composante électronique de la radiation cosmique à 120 et à 2 200 m au-dessus du niveau de la mer. COCCONI G. et VANNA T. 120
Production par les mésons de la radiation secondaire électronique. BERNARDINI G., PANCINI E., SANTANGELO M. et SCROCCO E. 120
Détermination de la vie moyenne du méson. COCCONI G. 120
Rapport entre la fraction molle et la fraction dure de la radiation cosmique au niveau de la mer. PATANE S. 121
Les charges électriques portées par les précipitations à diverses altitudes, et leurs relations avec les orages. GUNN R. 121
Marées atmosphériques dans l'ionosphère. I. Marées solaires dans la région F_2. MARTYN D. F. 121
Les vues de Frenkel sur l'origine du magnétisme terrestre. SLICHTER L. B. et BULLARD E. C. 121
Présence d'effluves dirigées de bas en haut dans les décharges d'éclairs. GOLDE R. H. 121
Localisation des courants produisant les variations magnétiques journalière, solaire et lunaire. MARTYN D. F. 121
Vitesse de production des électrons dans l'ionosphère. SEATON S. L. 121
Pénétration différentielle et orages magnétiques. ECKERSLEY T. L. 121

3. Astrophysique.

Univers en rotation? GAMOW G. 41
Quantification du système solaire et ses conséquences. BARNOTHY J. 42
Moment angulaire du système solaire. TER HAAR D. 42
Détection par radar des queues de météores. APPLETON E. 42
Polarisation circulaire des bruits parasites radio d'origine solaire. APPLETON E. V. et HEY J. S. 42
Une théorie des éruptions chromosphériques. GIOVANELLI R. G. 42
Identification des raies coronales (*Nature*, 1946, 158, 313-314) 42
Observations spectrographiques de l'éruption solaire du 25 juillet 1946. ELLISON M. A. 42
Rayonnement solaire de 175 Mc : sec. RYLE M. et VONBERG D. D. 42
Origine du rayonnement solaire dans la bande radio de 1 à 6 m de longueur d'onde. KIEPENHEUER K. O. 42
Rayonnement thermique du soleil au repos dans le spectre radio. MARTYN D. F. 42
Polarisation des émissions solaires de fréquence radio. MARTYN D. F. 43
Observation d'une radiation thermique solaire de 1 million de degrés à une longueur d'onde de 1,5 m. PAWSEY J. L. 43
Origine des ondes radio provenant du soleil et des étoiles. SAHA M. N. 43
Conditions de l'émission d'énergie à fréquence-radio du soleil et des étoiles. SAHA M. N. 43
Rayonnement solaire de 480 Mc : sec. REBER G. 43
Origine des émissions radio du Soleil perturbé. MARTYN D. F. 43
Spectre solaire ultraviolet à 88 km. BAUM W. A., JOHNSON F. S., OBERLY J. J., ROCKWOOD C. C., STRAIN C. V. et TOUSEY R. 43
Données géomagnétiques sur les variations du rayonnement solaire. I. Rayonnement ondulatoire. BARTELS J. 43
L'angle solide du rayonnement solaire corpusculaire. GNEVISHEV M. N. et OL A. I. 44
Synthèse théorique des spectres de supernova. WHIPPLE F. L. et PAYNE-GAPOSCHKIN C. 44
Météores, comètes et ionisation météorique. LOWELL A. C. B. 122
Évaporation de météores. ECKERSLEY T. L. 122
Observations sur le bruit de fond des micro-ondes solaires au cours de l'éclipse partielle du 23 novembre 1946. COVINGTON A. E. 122
Ondes radio de 3,2 cm provenant du Soleil. SANDER K. F. 122
Émission d'ondes radio par la galaxie et le Soleil. SHKLOVSKY J. S. 122
Éruption du limbe solaire et fading radiocorrélatif du 15 avril 1947. PIERCE E. T. 122
Temps relatifs d'arrivée des explosions de bruit solaire sur différentes fréquences. PAYNE-SCOTT R., YABSLEY D. E. et BOLTON J. G. 122
Un phénomène solaire de courte vie et à grande latitude. THACKERAY A. D. 122
Relations entre l'intensité de la radiation solaire de 175 Mc : s et celle de 80 Mc : s. RYLE M. et VONBERG D. D. 122
Relations entre les radiations solaires de 200 Mc : s et les taches du Soleil. Mc CREADY L. L., PAWSEY J. L. et PAYNE SCOTT R. 122
Emploi de l'oscillographe à rayons cathodiques pour l'étude du spectre solaire dans le proche infrarouge. MOMIN A. U. 123
Observations spectroscopiques de la *Nova Coronae Borealis* effectuées à l'Observatoire d'Arcetri. COLACEVICH A. 123
Le champ magnétique de la Lune. CHAPMAN S. 123

IX. HISTORIQUE. ENSEIGNEMENT. LABORATOIRES.

Spectromètre de masse pour détection des fuites. NIER A. O., STEVENS C. M., HUSTRULID A. et ABBOTT T. A. 44
Le tricentenaire de Denis Papin. DICKINSON H. W. 123
Fissures en spirales dans des tubes de verre. CLARCK B. N. et HARRIS N. L. 123
Les universités britanniques et les thèses « secrètes ». KEYSTONE J. E. 123

G. B. Airy et la découverte de Neptune. JONES H. S.... 123
Nitroglycérine et coton-poudre : un double centenaire. WEIR J.... 123
Tricentenaire de John Flamsteed (1646-1719). JONES H. S.... 123
Méthode électronique de détection des mouvements des scarabées dans le sol. TOMES G. A. R. et BRIAN M. V. 123
Défense contre la bombe atomique. PEIERLS R. E..... 123
Un instrument pour déterminer la pression partielle d'oxygène dans un gaz. PAULING L., WOOD R. E. et STURDIVANT J. H.... 124
Physique des basses températures en Amérique du Nord. ALLEN J. F.... 124

X. REVUE DES LIVRES.

Statistical Thermodynamics. SCHRÖDINGER E.... 44
Elementary wawe Méchanics. HEITLER W.... 44
L'électrochimie et l'électrométallurgie. I. Electrolyse. II. Fours électriques. LEVASSEUR A.... 44
Théorie fondamentale. EDDINGTON A.... 45
Aspects chimiques de la lumière. BOWEN E. S.... 45
Théories atomiques pour étudiants en métallurgie. HUME-ROTHERY W.... 45
The Cavendish Laboratory. WOOD A.... 45
Rayons X. WORSNOP B. L. et CHALKLIN F. C.... 46
Les rayons X appliqués à la recherche et à l'industrie. HIRST H.... 46
Climat parisien. MAURAIN C.... 46
Thermodynamique chimique. PRIGOGINE I. et DEFAY R. 47
Spectroscopie à haut pouvoir de résolution. TOLANSKY S.... 47
La signification de la théorie de relativité. EINSTEIN A.. 48
Spectres d'atomes. JOHNSON R. C.... 48
L'origine des mondes. LABERENNE P.... 48
Techniques générales du Laboratoire de physique. SURUGUE J.... 48
Dissociation. Énergies. GAYDON A. G.... 124
Théorie et pratique de la piézoélectricité. PALMANS E... 124
Les radiations. FABRY C.... 125
Les mystères de l'électricité ou l'acitivité des électrons. DAUNT J. G.... 125
Les mesures physiques. PÉRARD A.... 125
Poudres et explosifs. MURAOUR H.... 125
La chaleur. SIMONET R.... 125
La cellule photoélectrique. TERRIEN J.... 125

XI. CHIMIE PHYSIQUE.

Structure des atomes. Radioactivité.

Nouveaux résultats fournis par les recherches physiques sur le noyau. SCHERRER P.... C. P. 1
Détermination de la vie moyenne d'un méson. COCCONI G.... C. P. 1
Sur la mécanique ondulatoire des corpuscules élémentaires. KWAL B.... C. P. 1
Noyaux atomiques. Radioactivité. I. FLEISCHMANN R. C. P. 1
Sur une méthode physique d'extraction des radio-éléments de bipartition des atomes lourds et mise en évidence d'un radiopraséodyme de période 13 jours. JOLIOT F.... C. P. 1
Réaction du noyau du fluor avec des neutrons rapides. SCHERRER P. et WEAFFLER H.... C. P. 1
L'interaction des neutrons et rayons γ avec du glucinium. FUNFER E. et BOTHE W.... C. P. 1
L'absorption des neutrons thermiques par le carbone. BOTHE W. et JENSEN P.... C. P. 1
Le freinage de neutrons dans le carbone, l'eau et l'eau lourde. JENSEN P.... C. P. 1
Sur une très courte durée de vie de l'atome de cadmium à l'état excité par la raie 2288 Å. SOLEILLET P. et PLOQUIN J.... C. P. 1
Production de radiocuivre sous forme impondérable. BORN H. J. et DRESHMANN U.... C. P. 1
Activation du lanthane par les deutérons. MAURER W. C. P. 1
Sur la question d'une activité naturelle α du dysprosium. GYSAE B.... C. P. 1
Sur la désintégration du thorium et du protoactinium. AMALDI E., BOCCIARRELLI D. et TRABACCHI G. C. C. P. 1
Sur un spectrographe électrostatique permettant d'évaluer la charge des fragments nucléaires de l'uranium. MAGNAN C., CHANSON P. et ERTAUD A.... C. P. 2
Sur le rayonnement de faible énergie du radio-actinium. TE-TCHAO O. et SURUGUE J.... C. P. 2
Activité β des neutrons (*Nature*, 1946, 157, p. 268).... C. P. 37
Réaction deutéron-tritium dans la florine. KRISHNAN R.... C. P. 37
Les caractéristiques du noyau composé $^{8}_{3}Li$ et la résonance mixte. TSIANG S. T.... C. P. 37
Dispersion élastique des électrons rapides par le noyau d'azote. CHAMPION F.... C. P. 37
Lois de la structure nucléaire déduite des spins nucléaires. TOLANSKY S.... C. P. 37
Sur l'obtention de la thyroxine marquée par le radio-iode et son comportement dans l'organisme. JOLIOT F., COURRIER R., HOREAU A. et SÜE P.... C. P. 2
Application à la chimie et à la biologie des « indicateurs » radioactifs. SÜE P.... C. P. 2
Relation entre l'énergie maximum des rayons β des radio-éléments artificiels et la masse superficielle les absorbant de moitié. PEREY M.... C. P. 2
L'énergie atomique (*Gas J*. 1945, 246, p. 365)... C. P. 2
Les briseurs d'atomes au service de la médecine. Le cyclotron (*Nature*, Paris, 1945, 3093, p. 232-234).... C. P. 2
L'uranium et ses isotopes. Principes généraux de la bombe atomique. Méthodes de séparation (*Métal Ind. London*, 1945, 67, p. 201).... C. P. 37
Les radio-éléments dans les systèmes instables. URRY W. C. P. 37
Accélération des particules chargées (*Nature*, 1946, 157, p. 381).... C. P. 37
Découverte des éléments 95 et 96 et propriétés chimiques des éléments transuraniens. BRODA E.. C. P. 37
Distribution angulaire des rayons γ émis dans la réaction $^{1}H + ^{7}Li = ^{8}Gl + \gamma$. AGENO M., AMALDI E., BOCCIARELLI D. et TRABACCHI G. C.... C. P. 37
Origine des rayons cosmiques. MILLIKAN R., NEHER H. et PICKERING W.... C. P. 37
Détermination de l'âge des minéraux au moyen de la radioactivité du rubidium. AHRENS L.... C. P. 37
Age de la terre et rapport uranium-plomb géochimique. KOCZG F.... C. P. 37
Mode d'action des radiations ionisantes sur les solutions aqueuses. DOLE W., MEREDITH W. et TWEEDIE M.... C. P. 37
Séparation des terres yttriques radioactives dans une colonne d'adsorption (Analyse d'adsorption radiométrique). LINDNER R. et PETER O.... C. P. 37
Radiations du brome (82). ROTBLAT J.... C. P. 61
Les radiations molles émises par le $^{104}_{45}Rh$. AGENO M.. C. P. 61

Études radioactives. Méthode analytique pour mesurer la longévité du soufre radioactif, S^{35}, à l'aide d'un électroscope de Lauritzen et comparaison de l'électroscope avec le compteur spécial de Geiger. HENRIQUES F. C., MARGNETTI C. et SCHNEIDER W. C..... C. P. 61

Preuve expérimentale de l'existence de l'élément 85 dans la famille du thorium. LEIGH-SMITH A. et MINDER W. C. P. 61

Sur le calcul de la vie moyenne de l'atome de sodium dans l'état 3^2P. DUPUY G.................. C. P. 61

Extraction du sulfate de radium d'un dépôt actif à évolution lente. ALBERTO M. et ROLLIER..... C. P. 61

Les principes de la physique du noyau. BLOCH L. C. P. 73

Neutron et proton négatifs. WANG K. C........ C. P. 73

Sur les collisions des positions avec les négatons. HO Z. W.................................. C. P. 73

Quelques résultats expérimentaux concernant les mésotons. SHUTT R. P........................ C. P. 73

La vie moyenne du mésoton. BERNARDINI G., CACCIAPUOTI B. N., PANCINI E. et PICCIONI O....... C. P. 73

Vastes gerbes de mésotons dans la radiation cosmique. CLAY J. et SWIERS H............... C. P. 73

L'énergie dans les grandes gerbes et les chocs dans la radiation cosmique. CLAY J................. C. P. 73

La complexité des rayons cosmiques. CLAY J.... C. P. 74

Sections efficaces pour les neutrons lents. COLTMAN J. W. et GOLDHABER M.................. C. P. 74

Absorption des neutrons rapides dans les gaz, les parois et les tissus. AEBERSOLD P. C. et ANSLOW G. A. C. P. 74

Séparation des isomères nucléaires dans un champ électrique. CAPRON P. C., STOKKINK G. et VAN MEERSSCHE M.......................... C. P. 74

Analyse quantitative par la variation d'activité spécifique d'un isotope radioactif ajouté. SUE P... C. P. 74

Réaction du brome sur le tétrachlorure de carbone et le tétrachloréthylène après capture d'un neutron ou transposition radioactive isomérique. BOHLMAN E. G. et WILLARD J. E...................... C. P. 74

Radio Te à partir de Sb. EDWARDS J. E. et POOL N. L....................................... C. P. 75

Raies interdites de IBi. MROZOWSKI S.......... C. P. 75

Schéma de désintégration de substances radioactives. IX. ^{52}Mn et ^{48}V. PEACOCK W. C. et DEUBOL M. C. P. 75

Radioactivité de ^{16}N et de ^{6}He. SOMMERS H. S. et SCHERR R................................ C. P. 75

Radioactivité du samarium. CUER P. et LATTES C. M. G.................................... C. P. 75

Sur la bipartition de l'ionium sous l'action des neutrons. CURIE Mme I. et JOLIOT F........... C. P. 75

Produits de fission de ^{23}U. GRUMMITT W. E. et WILKINSON G.......................... C. P. 75

Preuve expérimentale de la quadripartition de l'uranium. HO Z. W., TSIEN S. T., VIGNERON L. et CHASTEL R.................................. C. P. 75

Les neutrons de fission et la réaction en chaîne. KOWARSKY............................. C. P. 75

Traces dues à des fragments de fission dans les plaques photographiques. GREEN L. L. et LIVESEY D. L. C. P. 76

L'énergie atomique. LASSEN N. O.............. C. P. 76

Rayons des noyaux des émetteurs naturels de rayons α. La théorie de Sexl est plus rigoureuse que celle de Gamow. BETHE, RASETTI et WEIZSACHER... C. P. 76

Parcours et structure fine des rayons X du protoactinium. TSIEN S. T., BACHELET M. et BOUISSIÈRES G. C. P. 76

Quelques réalisations d'appareils pour la numération de particules par la méthode de Geiger-Müller. BERTHELOT A.............................. C. P. 76

Les particules ultra légères accompagnant l'émission β. THIBAUD J....................... C. P. 97

Le noyau de l'atome et les rayons cosmiques. WÄFFLER H.................................. C. P. 97

Enveloppe électronique et noyau atomique. WÄFFLER H.................................. C. P. 97

Les principes de la physique du noyau. BLOCH L. C. P. 97

Sur le spin des particules élémentaires. LUBANSKI J. K. C. P. 97

Étude des électrons libres possédant un spin arbitraire et une masse non nulle. KRAMERS H. A., BELINFANTE F. J. et LUBANSKI J. K............. C. P. 97

Sur la diffusion des neutrons par les protons. SMORODINSKY J.............................. C. P. 97

Rayonnement secondaire des mésons dans différentes substances. BALLARIO C. et BENINI M... C. P. 97

Considérations sur les forces nucléaires et quelques résultats expérimentaux sur la diffusion par choc des neutrons contre les protons. FERRETTI B.. C. P. 97

Les forces qui maintiennent les noyaux des atomes. FIERZ M.................................. C. P. 98

Choc entre proton et neutron et forces nucléaires statiques. FERRETTI B...................... C. P. 98

Choc des neutrons contre protons et deutons. AGENO M., AMALDI E., BOCCIARELLI D. et TRABACCHI G. C.................................... C. P. 98

Capture de neutrons en résonance dans l'aluminium. SIZOO G. J. et EIJKMAN C.................. C. P. 98

Niveaux de résonance pour la capture des neutrons de l'argent, du cuivre et du zinc. COSTER D., VRIES H. DE, DIEMRE G. et NOTEBOOM P............. C. P. 98

Fonction d'excitation électronique du niveau métastable 2^3S de l'hélium. WOUNDENBERG J. P. M. et MILATZ J. M. W......................... C. P. 98

Ralentissement de neutrons dans les substances hydrogénées. AGENO M....................... C. P. 98

Radioactivité provoquée dans le zirconium par bombardement de neutrons rapides. AGENO M... C. P. 98

Radioactivité provoquée dans le zirconium par bombardement de neutrons rapides. AGENO M.... C. P. 99

Sur l'énergie de fission du thorium. TSIEN S. T., HO Z. W. et FARAGGI Mme H.................. C. P. 99

La fission atomique et le cyclotron. WALL. T. F. C. P. 99

Le plutonium. Développement et processus de marche des « piles » à réaction nucléaire ininterrompue. (*Metal Ind. London*, 1945, 67, p. 305)....... C. P. 99

Le développement de la bombe atomique. (*Engineering*, 1945, 160, p. 136)................... C. P. 99

L'énergie atomique libérée (*Coke smokeless-Fuel Age*, 1945, 7, p. 172-175)...................... C. P. 99

Quelques précisions sur la mise en valeur de l'énergie atomique. FRYDLENDER J. H.............. C. P. 99

Rôle du savant pendant la guerre. APPLETON E. C. P. 99

La bombe atomique (*Eng. London*, 1945, 180, 3. 150-153). C. P. 99

La bombe atomique (*Eng. London*, 1946, 181, p. 2 et 3). C. P. 99

L'énergie atomique. HAENNY C. H............ C. P. 99

Énergie nucléaire et activité β. SAHA M. N. et SAHA A. K...................................... C. P. 99

Sur l'hypothèse de la variabilité dans le temps de la désintégration β et les possibilités de preuve expérimentale. HOUTERMANS F. G. et JORDAN P.. C. P. 100

Spectre de rayons β. VAN DER HELD E. F. M.... C. P. 100

Sur le rayonnement pénétrant de Ra*E*. LECOIN M. C. P. 100

Remarques sur le champ de rayonnement mésique. SERPE J.............................. C. P. 100

Les effets de la radioactivité sur un acide naphténique. BREGER I. A. et BURTON V. L........ C. P. 100

Les effets de la radioactivité sur les acides gras. SHEPPARD C. W. et BURTON V. L............... C. P. 100

Un cyclotron de 50 MeV en construction à Moscou (*Chem. Ind. London*, 1941, 60, p. 26)........ C. P. 101

Contribution à l'étude des coïncidences fortuites dans un système de compteurs de Geiger et Muller. FRONGIA G. et ROMAGNINO M. .... C. P. 101

Contribution à l'étalonnage des nouvelles plaques photographiques utilisées en physique nucléaire. COTTON E. .... C. P. 101

Le radium au Canada. CAMSELL C. .... C. P. 101

Sur la radioactivité de quelques eaux naturelles. LOVERA G. .... C. P. 101

Quelques applications de la radioactivité artificielle à la chimie. Structure des molécules. Réactions d'échange. Mécanisme et cinétique des réactions chimiques. Analyse qualitative et quantitative. DAUDEL R. .... C. P. 101

Radiations de l'uranium 239 et du neptunium 239. FEATHER N. 126

Un nouvel isotope du tungstène. WILKINSON G. 126

Désintégration du méson et théorie des forces nucléaires. LEITE LOPES J. 126

États isomères à courte vie de Se_{83} et Ge_{77}. ARNOLD J. R. et SUGARMAN N. 126

L'identification chimique des radio-isotopes du néodyme et de l'élément 61. MARINSKY J. A., GLENDENIN L. E. et CORYELL C. D. 126

L'attribution des activités du neutron lent produit par le thallium et la double désintégration du radium E. BRODA E. et FEATHER N. 126

De la validité de la loi en $\frac{1}{v}$ pour le vanadium et pour d'autres détecteurs de neutrons thermiques et de quelques propriétés du vanadium radioactif ^{52}V. MARTELLY J. 127

Les éléments transuraniens. SEABORG G. T. et SEGRÉ E. 127

Recherches en Allemagne sur les applications techniques de l'énergie atomique. HEISENBERG W. 127

Définition des moments quadrupolaires nucléaires. RHODERICK E. H. 127

Preuves infirmant l'émission spontanée de neutrons par l'uranium X. VRIES H. de et GROENDIJK H. 128

Applications pacifiques de la fission nucléaire. COCKCROFT J. D. 128

Progrès en physique nucléaire (*Nature*, 1947, 160, p. 492-494) 128

Courbes donnant l'émission de rayons γ par bombardement par des protons d'isotopes séparés du néon. BRÖSTROM K. J., HUUS T. et KOCH J. 128

Excitation des noyaux par les électrons. TOUSCHEK B. 128

Photo-désintégration du deutéron. GIBSON W. M., GREEN L. L. et LIVESEY D. L. 128

Une source haute fréquence à grand rendement en protons. RUTHERGLEN J. G. et COLE J. F. I. 128

Radiations β et γ de ^{239}U et ^{239}Np. SLATIS H. 128

Formes chimiques présumées pour C^{14} produit par irradiation aux neutrons du nitrure de glucinium. YANKWICH P. E. 128

Composés avec déficience d'électrons. RUNDLE R. E. .. 128

Le $^{48}Cd_{115}$ de 43 jours. SEREN L., ENGELKEMEIER D., STURM W., FRIEDLANDER H. N. et TURKEL S. 128

L'énergie totale de désintégration de Na_{24}. BARKER E. C. 129

La réaction $^{38}Sr_{86}$ $(n. \gamma)$ $^{38}Sr_{87}$ produite par les neutrons thermiques. SEREN L., FRIEDLANDER N. et TURKEL S. 129

Sections efficaces d'activation par neutrons thermiques. SEREN L., FRIEDLANDER H. N. et TURKEL S. H. 129

Rayons γ de grande énergie issus des produits de scission de U_{235}. BERNSTEIN S., PRESTON W. M., WOLFE G. et SLATTERY E. 129

La détection photographique des neutrons. PECK R. A. .. 129

L'emploi de détecteurs de seuil pour l'étude des neutrons rapides. FELD B. T., SCALETTAR R. et SZILARD L. 129

La diffusion des neutrons thermiques dans les matériaux polycristallins. LANGER R. M. et DALY J. F. 129

Détermination des espèces stables $^{39}Y_{89}$, $^{40}Zr_{90}$ et $^{56}Ba_{134}$ produites par transmutations nucléaires. KURBATOV M. H. et KURBATOV J. D. 129

Les seuils relatifs à la photodésintégration de Li_7, Mg_{24}, Al_{27}, Si_{28}, S_{32} et Ca_{40}. BECKER R. A., HANSOG A. O. et DIVEN B. C. 129

Niveaux d'énergie dans le noyau Mn_{56}. MARTIN A. B. .. 129

La quantité de protons émis dans les transmutations. POLLARD E. 129

Transition isomère de conversion L. MUELHAUSE C. O. et TURKEL S. H. 129

Schéma de désintégration de l'isomère de Mn_{52} de 21 mm. OSBORNE R. K. et DEUTSCH M. 129

La radiation γ à conversion interne du tantale 182. CORK J. M. et SHULL F. B. 130

Diffusion neutron-proton et proton-proton à 200 MeV. ASHKIN J. et MARSHAK R. E. 130

Résultats du bombardement H_3 sur Ag et Rh. KUNDU D. N. et POOL M. L. 130

La distribution énergétique des fragments de scission au voisinage du seuil de scission rapide. FRISCH D. H. .. 130

Le schéma de décroissance de Cs_{134}. SIEGBAHN K. et DEUTSCH M. 130

Paires de fragments de scission. DEMERS P. 130

Spectres de neutrons de Li, Al et Be bombardés avec des deutérons de 10 MeV. LAUGHLIN J. S. et KRUGER P. G. 130

Sources de photo-neutrons et l'énergie des photoneutrons. WATTENBERG A. 130

Les sections efficaces totales mesurées avec les photoneutrons. FIELD R., RUSSELL B., SACHS D. et WATTENBERG A. 130

Étude des produits de transmutation des réactions γ-méson induites par des rayons X de 100 MeV. BONNER N. A., FRIEDLANDER G., PEPKOWITZ L. P. et PERLMAN M. L. 130

Mesure du parcours des particules α de $^{94}239$ et de $^{94}238$. CHAMBERLAIN O., GOFMAN J. W., SEGRÉ E. et WAHL A. C. 131

Probabilité d'absorption nucléaire du méson. GAMOW G. 131

Isotopes radioactifs du polonium, du bismuth et du plomb. HOWLAND J. J., TEMPLETON D. H. et PERLMAN I. 131

La section efficace neutronique totale du dysprosium et du néodyme. STURM W. J. et ARNOLD G. P. 131

Les collisions des neutrons avec les deutérons et la réalité des forces d'échange. MASSEY H. S. W. et BUCKINGHAM R. A. 131

Neutrons retardés de Pu_{239}. WILSON R. R. 131

La diffusion proton-proton à 14,5 MeV. WILSON R. R., WRIGHT B. T., LOFGREEN E. J., RICHARDSON J. R. et SHANKLAND R. S. 131

Sections efficaces neutroniques des isotopes du mercure. INGHRAM M. G., HESS D. C. et HAYDEN R. J. 131

Neutrons de C^{12} + D. BENNETT W. E. et RICHARDS H. T. 131

L'extraction de photo-neutrons par les produits de scission de U_{235} dans l'eau lourde. PRESTON W. M., WOLFE G. et SLATTERY R. E. 131

Une détermination calorimétrique de l'énergie produite par le plutonium (239). STOUT J. W. et JONES W. M. 132

La radioactivité de Be_{10}. LEVINGER J. et MEINERS E. 132

La transmission des neutrons lents à travers les substances micro-cristallines. FERMI E., STURM W. J. et SACHS R. G. 132

Mesures de parcours des particules émises dans les désintégrations nucléaires induites par des rayons X de 100 MeV. KLAIBER G. S., LUEBKE E. A. et BALDWIN G. C. 132

Activités du samarium induites par bombardement au moyen des neutrons d'une pile. INGRAM M. G., HAYDEN R. J. et HESS D. C. 133

Méthodes proposées pour déceler le neutrino. WANG K. C. 133

Courbe d'émission des rayons γ par l'aluminium bombardé avec des protons. BROSTRÖM K. J., HUNS T. et TANGEN R. 133

Phénomènes d'interférence des neutrons lents. FERMI E. et MARSHALL L. 133

Détecteur de neutrons ayant une sensibilité uniforme entre 10 keV et 3 MeV. MC KIBBEN J. L. et HANSON A. O. 134

Sur la répartition de la charge électrique dans les noyaux. DAVISON B. et WATSON W. H. 134

L'élément 61 de 55 h formé dans la scission. INGHRAM M. G., HESS D. C., HAYDEN R. J. et PARKER C. W. 134

Note sur la radio-iode à longue vie. GLENDENIN L. E. et EDWARDS R. R. 134

Une colonne de fractionnement commode et efficace et son emploi dans la séparation des isotopes lourds d'hydrogène et d'oxygène. DOSTROVSKY I. et HUGHES E. D. .... C. P. 76

L'isotope C_{33} du carbone dans les étoiles de classe R et N. DAUDIN A. et FEHRENBACH C. .... C. P. 76

Enrichissement de l'argent en isotope lourd par migration ionique dans l'iodure d'argent. KLEMM A. C. P. 101

Diffusion thermique dans les gaz. WEBER S. .... C. P. 101

Thermodynamique nucléaire et gerbes. AGARWALA B. K. et SINGWI K. S. .... C. P. 134

Le nom de l'élément 23. VALLARTA M. S. et FREG A. A. 134

Propriétés des atomes.
Poids atomiques.

Comparaison des spectres d'étincelle ultraviolets du fer et du cuivre. RICARD R. et CHARMETANT C. .... C. P. 3

Sur le poids atomique du sélénium? HONIGSCHMID O. et GÖRHARDT L. .... C. P. 3

Comparaison des poids moléculaires obtenus à partir de la densité et des données des rayons X. Les poids atomiques du calcium et du fluor. HUTCHINSON D. A. C. P. 3

Sur l'estimation, en phase gazeuse, des isotopes de l'hydrogène et de leurs formes allotropiques. VIALLARD R. .... C. P. 3

Séparation par diffusion thermique des isotopes ordinaires des radioactifs de l'hydrogène. SEABORG G. T., WAHL A. C. et KENNEDY J. W. .... C. P. 3

Une confirmation de la théorie de la diffusion thermique. TAYLOR T. I. et GLOCKLER G. .... C. P. 3

La concentration de C^{13}. HUTCHISON C. A., STEWART D. W. et UREY H. C. .... C.P. 3

Détermination photométrique des isotopes rares. Abondance relative d'isotopes et poids atomique du nickel. EWALD H. .... C. P. 3

L'effet isotopique et la loi des rapports. EDGALL W. .... C. P. 3

Le spectre électronique de raies de l'élément 93. PHILIPP K. et RIEDHAMMER .... C. P. 3

Détermination du nombre empirique Z_A correspondant au maximum de stabilité des atomes de nombre de masse A. CURIE Mme I. .... C. P. 37

Table internationale des isotopes stables. ASTON F. .... C. P. 38

Dosage spectroscopique de l'enrichissement du chlore en un de ses isotopes par emploi de petites quantités de Cl_2Hg. VIELAND K. .... C. P. 38

Efficacité de la séparation électrolytique des isotopes de chlore. JOHNSTON H. L. et HUTCHISON C. A. .... C. P. 38

Adsorption et échange des isotopes de l'azote sur des catalyses à l'osmium métallique. GUYER W. R. F., JORIS G. G. et TAYLOR H. S. .... C. P. 38

Les différences dans les pressions de vapeur, les chaleurs de vaporisation et les points triples de l'azote (14) et de l'azote (15) et de l'ammoniac et du trideutéroammoniac. KIRSHENBAUM I. et UREY H. C. .... C. P. 38

Efficacité de la séparation électrolytique des isotopes du lithium. JOHNSTON H. L. et HUTCHISON C. A. .. C. P. 38

Échelle des électronégativités de Pauling et chaleurs de formation des composés inorganiques. HAISSINSKY M. C. P. 38

L'effet isotopique dans le spectre de NdI. KLINKENBERG P. F. A. .... C. P. 38

L'introduction du facteur chargé dans l'échelle des électronégativités de Pauling. DAUDEL R. et P. C. P. 38

Spectres L et niveaux caractéristiques de l'osmium. CAUCHOIS Mlle Y., MANESCU I. et LEBLANC A. C. P. 61

Nouvelle classification des éléments. CUEILLERONS J. C. P. 61

Structure et propriétés des molécules.

Classification des éléments. III. Position du cérium dans la classification périodique. LORING F. M. .... C. P. 3

Sur une application de la méthode broglienne à l'étude des propriétés chimiques des éléments des terres rares et des transuraniens. DAUDEL R. .... C. P. 3

Constantes moléculaires et théories chimiques. V. Quelques remarques sur les constantes physiques et les théories des états de valence supérieure. SAMUEL R. C. P. 4

Constantes de force des molécules triatomiques. GLOCKLER G. et TÜNG J. Y. .... C. P. 4

Sur les centres d'attraction de van der Waals. London F. C. P. 4

Formule développée de l'acétate complexe de glucinium. QUINET M. L. .... C. P. 4

Polyiodures de césium. IV. Note sur la formule moléculaire du tétraiodure de césium. HUBARD S. S. C. P. 4

Ions complexes. VI. Les moments magnétiques de quelques ions complexes de Fe (III). WERBEL B., DIBELER V. H. et VOSBURGH W. C. .... C. P. 4

L'antiferromagnétisme des ions ferreux. Susceptibilité magnétique à basse température du prototype de fer OFe. BIZETTE H. et TSAI B. .... C. P. 5

Magnétochimie du mercure et de ses oxydes. PACAULT A. et PACAULT Mme N. .... C. P. 5

Action de solvant sur le pouvoir rotatoire optique. III. L'influence de la structure du liquide sur l'interaction des dipôles. IV. La rotativité du dipropionyl-diéthyl-*d*-tartrate et de l'acétate de *l*-menthyle dans les solvants aromatiques et aliphatiques. MARKS H. C. et BECKMANN C. O. .... C. P. 5

Nomogramme des indices de réfraction pour les acides gras liquides. DAVIS D. S. .... C. P. 5

L'absorption ultraviolette de NO_2. HARRIS L., KING G. W., BENEDICT W. S. et PEARSE R. W. B. .... C. P. 5

La structure de rotation des bandes ultraviolettes de NO_2. HARRIS L. et KING G. W. .... C. P. 5

Rotation gênée dans l'alcool méthylique. CRAWFORD B. L. .... C. P. 5

L'absorption de l'isothiocyanate de phényle dans la région 4,8 μ. WILLIAMS D. .... C. P. 5

Fréquences de combinaisons associées avec le premier et le second harmonique et le fondamental de l'absorption OH, dans le phénol et ses dérivés halogénés. WULF O. R., JONES E. J. et DEMING L. S. .... C. P. 5

La structure fine de la bande 3,35 μ de l'éthylène. SMITH L. G. .... C. P. 6

L'absorption infrarouge du phénol et de ses dérivés halogénés dans la région du second harmonique de l'absorption OH. WULF O. R. et JONES E. J. C. P. 6

Le spectre d'absorption de la monométhylamine et de la diméthylamine gazeuses dans l'infrarouge photographique. CLEAVES A. P., SPONER H. et BONNER L. G. C. P. 6

Tension de vapeur et spectres de bandes du dichlorure de tellure. WEHRLI M. et GUTZWILER N. .... C. P. 6

Les vibrations réticulaires des cristaux et les vibrations correspondantes de leurs solutions. II. FREED S. et WEISSMAN S. I. .... C. P. 6
Spectres de vibration des carbonates orthorhombiques naturels; étude théorique. COUTURE L. .... C. P. 6
Spectres de vibration des carbonates orthorhombiques naturels. Étude expérimentale de l'aragonite. COUTURE L. .... C. P. 6
Spectre Raman du bromure d'aluminium. ROSENBAUM E. J. .... C. P. 6
Structure moléculaire du bioxyde d'azote et de l'acide nitrique par diffraction électronique. MAXWELL L. R. et MOSLEY V. M. .... C. P. 6
Sur le spectre de diffusion du spath calcaire. DUBUISSON C. .... C. P. 6
Spectre hertzien de la glycérine. GIRARD P. et ABADIE P. .... C. P. 6
Capacités calorifiques des gaz. II et III. KISTIAKOWSKY G. B. et RICE W. W. .... C. P. 7
Modèle des forces de valence et dissociation de molécules polyatomiques. WEHRLI M. et MILAZZO. C. P. 25
Une investigation sur la formation des liaisons coordonnées ou liaisons critiques par des mesures de moments dipolaires. PHILLIPS G. M., HUNTER J. S. et SUTTON L. E. .... C. P. 25
Formation et structure de quelques composés organiques moléculaires. III. Polarisation diélectrique de quelques composés solides cristallisés. KRONBERG H. et WEISS J. .... C. P. 25
Dispersion spécifique des hydrocarbures purs. THORPE R. E. et LARSEN R. G. .... C. P. 25
Effet du pH sur la transmission de l'infrarouge proche par quelques solutions. DÉRIBÉRÉ M. .... C. P. 25
Le spectre d'absorption des oxyaldéhydes, des oxycétones et de leurs esters méthyliques. MORTON R. A. et STUBBS A. L. .... C. P. 25
Volume moléculaire et structure. VII et VIII. GIBLING T. W. .... C. P. 25
Relations entre les constantes critiques et les parachors. HERZOG R. .... C. P. 26
Viscosité des solutions de *n*-paraffine .Relations entre la viscosité et la structure de polymères à chaîne linéaire. PETERS H. .... C. P. 26
A propos de la variation de la covalaffinité d'un élément avec sa valence. BAUDEL R. et SALZEDO P. .... C. P. 38
Une nouvelle méthode d'étude des valences dirigées. Son application à la détermination de la structure des pentahalogénures de phosphore. DAUDEL R., BUCHER A. et MOUREU H. .... C. P. 38
Liaison chimique. Théorie et expériences. La valence classique et moderne. PALMER W. .... C. P. 39
Liaison chimique. Théorie et expériences. La valence classique et moderne. PALMER W. .... C. P. 39
Liaison chimique et émission X (spectre K) pour le soufre. FAESSLER A. et GOEHRING M. .... C. P. 39
Valence et orientation. NOVELLO COPLEY G. .... C. P. 39
Mobilité des électrons dans les grosses molécules. DENBIGH K. .... C. P. 39
Production et diminution de la polarisation par empêchement stérique. BADDELEY G. .... C. P. 39
Calcul de l'empêchement stérique. EVANS A. et POLANYI H. .... C. P. 39
Liaisons hydrogène comprenant un atome de soufre. HEAFIELD T., HOPKINS G. et HUNTER L. .... C. P. 39
Contribution à l'étude de la liaison hydrogène dans la structure des protéines. ALEXANDER A. et RIDEAL E. .... C. P. 39
Sur la formation de liaisons orbitales hybrides avec des pairs d'électrons en commun et la structure de Cl_4Te. DIATKINA. .... C. P. 39
Structure électronique et stabilité des halogénures d'hydrogène et des ions complexes XO_4. FAJANS K. et BAUER N. .... C. P. 39
Forces centrales et forces de valence dans les molécules XY_2 courbées symétriques. SHAFFER W. H. et NEWTON R. R. .... C. P. 39
Second coefficient du viriel et forces entre molécules complexes. HIRSCHFELDER J. O., MACCLURE F. T. et WEEKS I. F. .... C. P. 39
La méthode de Signer pour la détermination des poids moléculaires. CLARK E. P. .... C. P. 39
L'état moléculaire de la vapeur d'acide acétique. WRIGHT R. H. .... C. P. 40
Spectre électronique des molécules polyatomiques. Vibrations du benzène. INGOLD C. et LECKE F. C. P. 40
Les moments dipolaires pour la détermination des structures. BERGMANN E. et WEITZMANN A. .... C. P. 40
La constante électrique de $ClNH_4$ au point de transformation. Sur l'explication des transformations du type $ClNH_4$. DINICHERT P. et WEIGLE J. .... C. P. 40
Le champ local dans les diélectriques polarisés. JAFFÉ C. .... C. P. 40
Constantes diélectriques de quelques titanates. COURSEY P. et BRAND K. .... C. P. 40
Polarisation diélectrique en solution. II. La polarisation de quelques alcools en fonction de la concentration et de la température. RODEBUSH W. H., EDDY C. R. et EUBANK L. .... C. P. 40
Induction et moment polaire dans les choro et nitroparaffines. WISWALL R. H. et SMYTH C. P. .... C .P. 40
La mesure des constantes diélectriques des vapeurs et les polarisations du triméthylaluminium, du chlorure de diméthylaluminium et du dichlorure de méthylaluminium. WISWALL R. H. et SMYTH C. P. .... C. P. 40
Polarité et structure de quelques composés contenant de l'azote. SYRKIN J. et SHOTT-IVOVA E. .... C. P. 40
Potentiels d'ionisation des molécules polyatomiques. SUGDEN T., WALSH A. et PRICE W. .... C. P. 40
Moments électriques des phénols et anisols ortho substitués. I. Dérivés halogénés. ANZILOTTI W. F. et CUNAN B. C. .... C. P. 40
Le mécanisme inductif de l'interaction des dipôles et l'estimation des moments dipolaires moléculaires. REMICK A. E. .... C. P. 41
Mesures sur la constante diélectrique de CO_2 gazeux jusque 10 atm. VAN ITTERBEEK A. et SPAEPEN J. .... C. P. 41
Magnétochimie des tautomères cétolactoniques. PACAULT A. et BUU-HOI .... C. P. 41
Sur la variation des propriétés magnétiques du mélange de charbon actif et d'oxygène en fonction du temps. COURTY C. .... C. P. 41
Propriétés magnétiques de complexes du cobalt à deux noyaux. Structure du groupe peroxo. MATHIEU J. P. .... C. P. 41
Propriétés magnétiques et thermiques du sulfate de cuivre cristallisé aux basses températures. KRISHNAN K. .... C. P. 41
Sur les bandes d'absorption ultraviolette dites « bandes de Soret ». DHERE C. .... C. P. 41
Le spectre d'absorption du monodeutéro-benzène dans le proche ultra-violet. BECK C. A. et SPONER H. C. P. 41
Nouvelles raies ultraviolettes dans les spectres de SSi, SeSi et TeSi. VAGO E. et BARROW R. .... C. P. 42
Niveaux d'énergie et couleur des polyméthines. SKLAR A. L. .... C. P. 42
Sur le spectre d'absorption de quelques polyméthines. HERZFELD K. F. .... C. P. 42
Étude spectroscopique des porphyrines les plus simples. IV. Les spectres d'absorption et de fluorescence de la *ms*-tétra-(3'.4'-méthylènedioxyphényle) porphine de nombre ClH quatre et de sels complexes de Ni, Zn et AgC_5H_5N. ALBERS V. M., KNORR H. V. et FRY D. L. .... C. P. 42
Spectre d'absorption des verres au phosphate en fonction de leur structure. DANILOV V. .... C. P. 42
Spectre de l'ammoniac dans la région de 1 cm de longueur d'onde. BLEANEY B. et PENROSE R. .... C. P. 42

Les spectres d'absorption infrarouge de l'éthylène et du tétra-deutéro-éthylène, avec un pouvoir résolvant élevé. GALLAWAY W. S. et BARKER E. F. .... C. P. 42

Spectre infrarouge et structure moléculaire du polymère de l'acétaldéhyde aux basses températures. SUTHERLAND G., PHILPOTTS A. et TWIGG G. .... C. P. 42

Spectre d'absorption infrarouge du diamant. KRISHNAN R. et RAMANATHAN K. .... C. P. 42

Énergie de résonance de l'acridine et de la phénazine. ALBERT A. et WILLIS J. .... C. P. 42

La diffusion de la lumière et les forces intramoléculaires. LANDSBERG G. .... C. P. 42

Spectres d'absorption infrarouge et modes de vibration. II. Cyclanones, naphtylcétones et benzocyclanones. LECOMTE J. .... C. P. 42

L'absorption infrarouge du cyanure d'argent. STALLCUP W. D. et WILLIAMS D. .... C. P. 43

Absorption des dérivés polysubstitués du benzène. SKLAR A. L. .... C. P. 43

Les spectres infrarouges des molécules XY₃Z à symétrie axiale. I. Énergies de vibration-rotation. SHAFFER W. H. .... C. P. 43

Analyse de rotation des bandes de la molécule NO. GERO L., SCHMID R. et SZILY F. K. .... C. P. 43

Spectres infrarouges des hydrocarbures. I. Quelques recherches sur la variation des bandes d'absorption avec la température. AVERY W. H. et ELLIS C. F. .... C. P. 43

Systématique des spectres de vibration des dérivés halogénés du méthane. WU T. Y. .... C. P. 43

Les vibrations normales des molécules ayant des mouvements de torsion interne. CRAWFORD B. L. et WILSON E. B. .... C. P. 43

Spectres Raman et infrarouge des molécules polyatomiques. XIII. Nitrométhane. WELLS A. J. et WILSON E. B. .... C. P. 43

Spectres Raman et infrarouge des molécules polyatomiques. XIV. Propylène. WILSON E. B. et WEELS A. J. .... C. P. 43

Spectres infrarouges et Raman des molécules polyatomiques. XVII. Les alcools deutérométhyliques. NOETHER H. D. .... C. P. 43

Les spectres Raman des composés à l'état liquide et gazeux. NIELSEN J. R. et WARD N. E. .... C. P. 44

Étude d'ensemble des spectres Raman des molécules pentatomiques tétraédriques. DELWAULLE Mlle M. L. et FRANÇOIS F. .... C. P. 44

Spectres Raman des dialkyl-cétones. CLEVELAND F. F., MURRAY M. J., COLEY J. R. et KOMAREWSKY V. I. .... C. P. 44

Le spectre Raman du 1-bromo-dodécane. CLEVELAND F. F. et MURRAY M. J. .... C. P. 44

Vibrations des molécules à longue chaîne; spectres Raman des *n*-octane, décane, cétane et eicosane à l'état liquide. ROSENBAUM E. J. .... C. P. 44

Sur l'anharmonicité des vibrations des molécules polyatomiques. REDLICH O. .... C. P. 44

Une théorie du spectre de vibration des molécules polyatomiques. III. Théorie des intensités et des polarisations dans le spectre Raman des substitués halogénés du méthane. WOLKENSTEIN M. et ELIASHEVICH M. .... C. P. 44

Spectre Raman des bromures de vinylidène léger et deutérosubstitués. HEMPTINNE M. DE, VELGHE C. et RIET R. VAN .... C. P. 44

Spectre Raman des bromures de vinyle deutérosubstitués. HEMPTINNE M. DE et VELGHE C. .... C. P. 44

Spectre Raman des halogénures de deutérométhyle. II. Spectre de CD_3I. DOEHAERD T. et HEMPTINNE M. DE .... C. P. 44

Spectres Raman de l'alcool méthylique CH_3OH et de l'alcool complètement deutéré CD_3OD. HEMPTINNE M. DE et DOEHAERD T. .... C. P. 44

Les énergies de vibration-rotation des molécules ZXY_2 planes. I. Les modes de vibration et les fréquences. SILVER S. et EBERS E. S. .... C. P. 44

Les énergies de rotation-vibration des molécules ZXY_2 planes. II. L'hamiltonien de la mécanique quantique et les valeurs de l'énergie. SILVER S. .... C. P. 45

La viscosité du soufre. BACON R. F. et TANELLI R. .... C. P. 45

Viscosité et constitution chimique. FRIEND J. .... C. P. 45

Viscosités des trois classes de liquides. COPLEY G. .... C. P. 45

Recherches aux basses températures. I. Les chaleurs moléculaires du fluorure de lithium entre 18 et 273,3°K. CLUSIUS K. .... C. P. 45

Les chaleurs spécifiques des réseaux moléculaires. III. Quelques solides moléculaires simples. BRUCKSCH W. F. et ZIEGLER W. T. .... C. P. 45

Formation de complexes avec des amines de haut poids moléculaire. I. BROOME F. K., RALSTON A. W. et THORNTON M. H. .... C. P. 61

Sur une méthode générale de construction de diagrammes moléculaires. DAUDEL R. et PULLMAN A. .... C. P. 61

Les diagrammes moléculaires en chimie minérale. Définition théorique du caractère d'oxydo-réduction des éléments. DAUDEL P. et DAUDEL R. .... C. P. 62

Introduction de l'interaction entre liaisons dans les diagrammes moléculaires en chimie minérale. DAUDEL P. .... C. P. 62

Les carbonyles. KENNER J. .... C. P. 62

Sur la structure de l'acide cyanhydrique. Mc CROSBY C. R., BERGSTROM F. W. et WAITKINS G. .... C. P. 62

Mésomérie et hyperconjugaison : une interprétation de l'effet inductif alternant. RUMPF P. .... C. P. 62

Sur la détermination des poids des différentes formules mésomères dans quelques systèmes conjugués. PULLMAN B. .... C. P. 62

Ions complexes de cuivre (II) et de nickel (II) avec la diéthylènetriamine. HAENDLER H. M. .... C. P. 62

La structure moléculaire de l'ozone. SHAND W. et SPURR R. A. .... C. P. 62

Susceptibilité magnétique du complexe brun phénanthroïne et fer-ferrique. MICHAELIS L. et GRAINCK S. .... C. P. 62

Sur les propriétés magnétiques du sesquioxyde de fer faiblement magnétique. ROQUET J. .... C. P. 62

Magnétochimie. Remarques sur le systématique magnétochimique. PASCAL P. et PACAULT A. .... C. P. 62

Spectre d'absorption dans l'ultraviolet et constituant de quelques chlorures de métaux monovalents examinés à l'état solide. GALLAIS F. .... C. P. 62

Spectre d'absorption de l'hexatriène et du divinylacétylène dans l'ultraviolet dans le vide. PRICE W. et WALSH A. .... C. P. 63

Spectre d'absorption de l'acétaldéhyde dans l'ultraviolet, dans le vide. WALSH A. .... C. P. 63

Viscosité et constitution chimique. FRIEND J. .... C. P. 63

Une nouvelle représentation du tableau périodique des éléments. YEOU TA. .... C. P. 76

La stéréochimie des composés ayant un nombre de coordination de 8. MARCHI L. E., FERNELIUS W. C. et M. REYNOLDS J. P. .... C. P. 76

La stéréochimie des composés dont le nombre de coordination est 8. Activité optique du tétra-oxalato-uranium IV de potassium. MARCHI L. E. et Mc REYNOLDS J. P. .... C. P. 76

Étude des molécules par la méthode de la mésomérie. DAUDEL R. et PULLMAN Mme A. .... C. P. 77

La grandeur de l'effet du solvant dans les mesures des moments dipolaires. IV. Détermination de la polarisation de distorsion et son additivité dans les halogénures d'alcoyle et d'aryle. AUDSLEY A. et GOSS F. R. .... C. P. 77

L'étude diélectrique des polypeptides. I. Coefficients diélectriques des polypeptides d'amino-acides. CONNER W. P., CLARKE R. P. et SMYTH C. P. .... C. P. 77

Sur des lois numériques simples, relatives à l'aimantation thermorémanente du sesquioxyde de fer rhomboédrique. ROQUET J. et THELLIER E. .... C. P. 77

Incréments de structure de l'oxygène combiné. PACAULT N. ... C. P. 77

Les isothermes magnétiques du composé défini ferromagnétique CrTe et la variation de son aimantation spontanée en fonction de la température. GUILLAUD C. ... C. P. 77

Ions complexes. III. Étude de quelques ions complexes en solution au moyen du spectrophotomètre. GOULD R. K. et VOSBURGH W. C. ... C. P. 77

Équation reliant la densité, l'indice de réfraction et le poids moléculaire pour les paraffines et les naphtalènes. LIPKIN M. R. et MARTIN C. C. ... C. P. 78

Étude spectrophotométrique des ions complexes de sulfate de cérium. MOORE R. L. et ANDERSON R. C. C. P. 78

Remarques sur la structure de quelques phénylosazones d'après leurs spectres d'absorption. GRAMMATICAKIS P. ... C. P. 78

Les ions cuivriques complexes. I. Spectres d'absorption et équilibre du système $NO_3.OCu.OH_2$. KOSSIAKOFF A. et SICKMAN D. V. ... C. P. 78

Spectres d'absorption. III. β-dicétones cycliques. BLOUT E. R., EAGER V. W. et SILVERMAN D. C. P. 78

Spectre d'absorption des oxyacridines. ALBERT A. et SHORT L. N. ... C. P. 78

Application des spectres d'absorption dans le proche infrarouge (0,9 à 2,7 μ) en lumière naturelle ou polarisée, à l'étude de l'eau contenue dans les divers cristaux. LOUISFERT Mlle J. ... C. P. 78

Interprétation des spectres d'absorption obtenus au moyen de radiations polarisées dans le proche infrarouge (0,9 à 2,5 μ) avec des cristaux contenant de l'eau. LOUISFERT Mlle J. ... C. P. 78

Spectres d'absorption infrarouge de produits de polymérisation d'hydrocarbures. LECOMTE J., LEENDERTSE I. J. et WATERMAN H. I. ... C. P. 79

Étude du spectre infrarouge entre 5 μ et 8 μ. Remarque sur l'absorption, la symétrie et les modes de vibration de la molécule de benzène. DEPAIGNE-DELAY Mme A. et LECOMTE J. ... C. P. 79

Application de l'infrarouge à l'analyse qualitative et quantitative des constituants des essences. BARCHEWITZ P. ... C. P. 79

Constitution des groupements esters du nitrate de cellulose. CHAMPETIER G. et CLÉMENT P. L. ... C. P. 79

Sur le spectre infrarouge et la structure des dérivés métalliques des amides. LENORMANT H. ... C. P. 79

Sur l'interprétation du spectre infrarouge des peptides et amides mono- et disubstitués (région de 6 μ). LENORMANT H. ... C. P. 80

Sur une nouvelle fréquence de vibration de l'acide nitrique active dans l'infrarouge, inactive dans l'effet Raman. FREYMANN M. et R. ... C. P. 80

Spectre Raman de l'oxyde azotique liquide. JANDELLIER Y. et MAYENCE J. ... C. P. 80

Étude d'ensemble des spectres Raman des molécules pentatomiques tétraédriques. DELWAULLE Mlle M. C. et FRANÇOIS F. ... C. P. 80

Spectres d'absorption de dérivés mono et disubstitués du benzène. DEPAIGNE-DELAY Mme A. et LECOMTE J. C. P. 80

Aperçu succinct du développement de la spectroscopie électronique des molécules polyatomiques. DUCHESNE J. ... C. P. 80

Emploi de la spectroscopie Raman pour l'étude des carburants contenant des cétones ou des alcools. ANDANT A. ... C. P. 80

Application de la spectroscopie Raman à l'analyse des essences. ANDANT A. ... C. P. 80

Contribution à l'étude au moyen de l'effet Raman des mélanges de PCl_3 et de Br_3P. Mise en évidence de deux chlorobromures Cl_2BrP et $ClBr_2P$. DELWAULLE Mlle M. L. ... C. P. 81

Les capacités calorifiques à haute température de l'éthane et du propane. DAILEY B. P. et FELSING W. A. ... C. P. 81

États d'énergie des solides : preuve par des données thermiques de l'existence de niveaux de faible énergie électronique dans l'ion europium. La capacité calorifique du sulfate d'europium octohydraté de 60° à 300°K. LONG E. A. et NEGRAFF R. A. ... C. P. 81

Capacités calorifiques moléculaires à haute température de l'oxyde d'aluminium, du sulfate d'aluminium, du sulfate de potassium, du sulfate d'ammonium et du bisulfate d'ammonium. SHOMATE C. H. et NAYLOR B. F. ... C. P. 81

Sur les diamètres moléculaires de l'hydrogène, du deutérium et de l'hydrure de deutérium. VIALLARD R. C. P. 81

Relation entre la viscosité limite (η) et le degré de polymérisation osmotique des hauts polymères à molécules filiformes. FOURNIER M. et THIESSE X. C. P. 81

Capacités calorifiques et rotation interne du *n*-butane et de l'isobutane. DAILEY B. P. et FELSING W. A. C. P. 81

Sur un nouveau système périodique des éléments. SCHULTZE H. ... C. P. 101

Un nouveau tableau périodique en spirale. EMERSON E. I. C. P. 101

Une nouvelle méthode de calcul des valences (à l'aide de la mécanique broglienne). Son application à l'étude des terres rares et des transuraniens. DAUDEL R. ... C. P. 101

Relation entre les constantes de force de liaison, les ordres de liaison, les longueurs de liaison et les électronégativités des atomes liés. GORDY W. ... C. P. 102

Détermination de la masse moléculaire par distillation isothermique. NIERDEL J. B. et KASANOF D. R. C. P. 102

Sur la fonction potentielle des mouvements plans des molécules du type X_2YZ, avec applications à la molécule de thiophosgène. DUCHESNE J. ... C. P. 102

Méthode permettant d'obtenir par un procédé électrolytique une représentation de la densité électronique à l'intérieur d'une molécule. RODIER G. ... C. P. 102

Carte de densité électronique dans un cristal d'antraquinone. SEN S. N. ... C. P. 102

Étude de la méthode de chaleur de fusion appliquée à l'eau liée. CASTER A. B. et SAINT-JOHN J. L. C. P. 102

Regards sur la chimie. COPLEY G. N. ... C. P. 102

Polarisation diélectrique de quelques combinaisons moléculaires cristallisées. KRONBERGER H. et WEISS J. C. P. 102

Induction électrique dans les molécules et polarité de la liaison C-H. GENT W. L. G. ... C. P. 103

Dérivés du cyclopropane. II. Les moments électriques de quelques composés alicycliques. ROGERS M. T. et ROBERTS J. D. ... C. P. 103

Nouvelles recherches sur la polarité dans les hydrocarbures possédant des systèmes conjugués. HANNAY N. B. et SMYTH C. P. ... C. P. 103

Moment dipolaire et résonance dans le sulfure de vinyle et six chlorohydrocarbures non saturés. HANNAY N. B. et SMYTH C. P. ... C. P. 103

Les moments des polyméthylpolysiloxanes linéaires et cycliques. SAUER R. O. et MEAD D. J. ... C. P. 103

Effet de la pression sur le point de Curie d'un alliage Monel. MICHELS A. et STRIJLAND J. ... C. P. 103

Les réfractions moléculaires des hydrocarbures acétyléniques supérieurs. HENNION G. F. et BANIGAN T. F. C. P. 103

Susceptibilité du sulfate de cuivre et de potassium hexahydraté (*Physica*, 1942, p. 633-640). ... C. P. 103

Susceptibilité diamagnétique des isomères. ANGUS W. R. et STOTT G. ... C. P. 103

Réfractions des groupes et des liaisons dans les organo silicones liquides. SAUER R. O. ... C. P. 104

Contribution à l'étude technique des spectres d'absorption des liquides en solution. MILAZZO G. ... C. P. 104

Recherche sur le spectre d'absorption de la molécule SeO_2. Duchesne J. et Rosen B. .... C. P. 104

Remarques sur le spectre de vibration de cétones et de composés d'addition céto-phénoliques, principalement relativement aux fréquences de vibration caractéristiques du groupement carbonyle dans ces composés. Lecomte J., Taboury F. J. et Gray E. C. P. 104

Ions cupriques complexes. I. Spectres d'absorption et équilibres dans le système des nitrites cupriques. Kossiakoff A. et Sickman D. V. .... C. P. 104

Adsorption optique des solutions aqueuses des azotures et des vapeurs de l'acide azothydrique. Bonnemay M. et Verdier E. T. .... C. P. 104

Les spectres d'absorption ultraviolette des molécules organiques. III. Interférence mécanique des groupes substituants avec des configurations en résonance. Rodebush W. H. et Feldman I. .... C. P. 104

Furannes. I. L'absorption ultraviolette des furaldoximes isomères. Raffauf R. F. .... C. P. 105

Les spectres d'absorption de quelques dérivés para-substitués de l'aniline. La présence de bandes X'. Kumler W. D. .... C. P. 105

Spectres d'absorption. III. β-dicétones cycliques. Blout E. R., Eager V. W. et Silverman D. C. C. P. 105

Sur la dispersion de l'eau et de quelques alcools dans le proche infrarouge. Vincent-Geisse Mme J. . C. P. 105

Positions et intensités d'absorption, dans le proche infrarouge, de dérivés phénolés. Baroin Mme M. C. P. 105

Spectre d'absorption infrarouge des polyamides; structure de leurs groupements polaires. Aelion R. et Lenormant H. .... C. P. 105

Interprétation des bandes harmoniques et des bandes de combinaison du spectre infrarouge de la molécule de tétrachloréthylène. Duchesne J. .... C. P. 106

Spectre Raman du fluorodibromure de phosphore. Relation de ce spectre avec ceux du tribromure, du trifluorure et de l'oxyfluorure-dibromure de phosphore. Delwaulle M. L. .... C. P. 106

État de l'acide nitrique dans ses solutions aqueuse concentrées. Spectre Raman des bandes (-OH). Chedin J. et Fénéant Mme S. .... C. P. 106

Sur un éventuel effet Raman de basse fréquence dans le CCl_4 liquide. Giulotto L. .... C. P. 106

Forme et dimensions des molécules d'acide pectinique, déduites de mesures viscosimétriques. Owens H. S., Lotzkar H., Schultz T. H. et Maclay W. D. C. P. 106

Études sur les siloxanes. I. Le volume spécifique et la viscosité, en relation avec la température et la constitution. Hurd C. B. .... C. P. 106

Viscosité des hydrocarbures purs. Geist M. et Cannon M. R. .... C. P. 107

Rôle du gradient de vitesse dans la détermination de la fluidité cupro-ammonique de la cellulose. Conrad C. M. .... C. P. 107

Chaleurs spécifiques du tantale à l'état normal et supraconducteur. Keesom W. H. et Desirant M. . C. P. 107

Nouvelles idées à propos du parachor. Gibling T. W. C. P. 107

Parachors de quelques composés azoxy et azo apparentés. Bigelow H. E. et Keirstead K. F. . . . C. P. 107

Forces entre les molécules de tétrahalogénures. Hildebrand J. H. 134

Effets des liaisons entre chaînes et des chaînes branchées sur la constitution moléculaire des polymères de diènes. Flory P. J. 134

Constantes physiques des corps.

Séries homologues des alkanes. Densité et coefficient de température. Calingaert G., Beatty H. A., Kuder R. C. et Thomson G. W. .... C. P. 7

La détermination indirecte de la température critique et de la réfractivité moléculaire. Livingston R. C. P. 7

Études des propriétés physiques des hydrocarbures alicycliques. I. Volumes moléculaires des hydrocarbures mono-alicycliques à 20°C. II. Les volumes moléculaires des hydrocarbures aliphatiques à leur point de fusion. Egloff G. et Kuder R. C. . . . C. P. 7

L'entropie de vaporisation et la densité des liquides à leur point d'ébullition. Simons J. H. et Smith R. K. C. P. 7

Relation entre les densités des hydrocarbures aliphatiques au point critique. Stevenin T. G. et Allen J. C. .... C. P. 7

La pression de vapeur et la chaleur de vaporisation du trichloroéthylène. Macdonald H. J. .... C. P. 7

Mesure de la tension de vapeur du soufre solide. Taillade M. .... C. P. 7

Règle à calcul pour tensions de vapeur. Miles F. T. C. P. 8

Nomogrammes donnant la viscosité de liquides organiques. Davis D. S. .... C. P. 8

La variation de la viscosité des gaz et des vapeurs avec la température. Licht W. et Stechert D. G. C. P. 8

Viscosité de l'éthylène et du gaz carbonique sous pression. Comings E. W. et Egly R. S. .... C. P. 8

Détermination des constantes de Beattie-Bridgeman aux points critiques. Brown F. W. .... C. P. 8

Viscosité du n-pentane. Hubbard R. M. et Granger Broron G. .... C. P. 8

Pression de vapeur de l'acide nitrique liquide (à 100 %). Egan E. P. .... C. P. 26

Nomogrammes tension de vapeur-température. Lippincott S. B. et Lyman M. M. .... C. P. 26

Nomographe réfraction moléculaire-viscosité. Lageman R. T. .... C. P. 26

Capacités calorifiques des hydrocarbures gazeux. Stull D. R. et Mayfield F. D. .... C. P. 26

Hydrocarbures. Chaleurs spécifiques et puissance nécessaire pour la compression. Scheibel E. O. et Othmer D. F. .... C. P. 26

Étude de la diffraction X par l'alumine gamma. Ellinek M. H. et Fankuchen I. .... C. P. 26

Les méthodes de diffraction dans la chimie moderne des structures. Robertson J. M. .... C. P. 26

Un emploi du microscope électronique en chimie microscopique. Gulbransen E. A., Phelps R. T. et Langa Alois .... C. P. 27

Sur la formation des germes dans les transformations allotropiques. Laurent P. .... C. P. 27

Structures des complexes de fluorures. Hexafluogermanate de rubidium. Vincent W. B. et Hoard J. L. C. P. 27

Échange de bases dans les silicates cristallisés. Hendricks S. B. .... C. P. 27

Les écarts à la loi des gaz parfaits déterminés à partir de la chaleur de vaporisation et de la pression de vapeur. Curtiss C. F. et Hirschfelder J. O. C. P. 45

Les différences dans les pressions de vapeur et les entropies des azotes liquides. Kirshenbaum I. C. P. 45

Détermination rapide de l'effet de la pression sur les points d'ébullition des composés organiques. Bordenoa C. .... C. P. 63

Note sur une méthode d'estimation du nombre de Prandtl des liquides. Denbigh K. G. .... C. P. 81

Les chaleurs de vaporisation de quelques hexanes. Lemons J. F. et Felsing W. A. .... C. P. 82

Pressions de vapeur et densités du liquide et de la vapeur saturée des isomères de l'hexane. Kay W. B. C. P. 107

Paramètres de fusion et compressibilité de vingt et une substances jusqu'à 50 000 kg : cm². Bridgman P. W. C. P. 107

Relations pression-volume pour 16 éléments juqu'à 100 kg : cm². BRIDGMAN P. W. .... C. P. 107

La compressibilité de 21 composés halogénés et 11 autres substances simples, jusqu'à 100 000 kg : cm². BRIDGMAN P. W. .... C. P. 107

La compressibilité de 61 substances solides jusqu'à 25 000 kg : cm², déterminée par une méthode rapide. BRIDGMAN P. W. .... C. P. 108

Compressibilité de l'hydrogène entre 0°C et 15°C sous une pression pouvant atteindre 3 000 atmosphères. MICHELS A. et GOUDEKET M. .... C. P. 108

Compressibilité du deutérium entre 0°C et 150°C sous des pressions atteignant 5 000 atmosphères. MICHELS A. et GOUDEKET M. .... C. P. 108

L'anhydride carbonique dans un système de gaz naturels condensés. POETTMANN F. H. et KATZ D. L. C. P. 108

L'équilibre liquide-vapeur du système éthanol-acétone. GORDON A. R. et HINES W. G. .... C. P. 108

L'équilibre liquide-vapeur du système éthanol-oxyde d'éthyle. GORDON A. R. et HORNIBROOK W. J. C. P. 108

Superconductivité et structure des hydrures et nitrures de tantale et de niobium. HORN F. H. et ZIEGLER W. T. 135

Constantes de dissociation de quelques perchlorates de phényltriméthylammonium substitués, dans le chlorure d'éthylène; effet de l'asymétrie des ions. RAMSEY J. B. et COLICHMAN E. L. 135

Oxyisocyanates de silicium et oxyisothiocyanates de silicium. FORBES G. S. et ANDERSON H. H. 135

Isothiocyanates de silicium méthylés. Réfractions moléculaires. ANDERSON H. H. 135

Sur la théorie de la fusion. KIRKWOOD J. G. et MONROE E. C. P. 7

Physique cristalline.

La vie et l'œuvre de l'abbé Renué-Just Haüy. LACROIX A. .... C. P. 8

Haüy et la notion d'espèce en minéralogie. ORCEL J.C .P. 8

La structure des cristaux, d'après Haüy. MAUGUIN C. C. P. 8

Notes de cristallochimie. III. DEVERIN L. ...... C. P. 8

La formation des macles cristallines. BUERGER M. J. C. P. 8

Sur la vitesse de cristallisation linéaire de plastifiants additionnés de substances hautement polymérisées. RITTER K. et MULLER E. .... C. P. 8

La croissante orientée de substances organiques sur des métaux à réseau typique (argent, cuivre) (systèmes partiellement isomorphes VIII). NEUHAUS A. et NOLL W. .... C. P. 9

Sur la thermodynamique statistique des transformations « ordre-désordre » dans les réseaux cristallins. YVON J. C. P. 9

Enantiomorphisme ne provenant pas de la structure chez les cristaux. KLEBER W. .... C. P. 9

Contributions nouvelles à l'interférométrie et applications à l'étude des cristaux. TOLANSKY S. .... C. P. 9

Courbes d'hystérésis des cristaux de PO_4D_2K. SCHERRER P. et BARTLE W. .... C. P. 9

Sur la consolidation de tensions et l'effet Bauschinger des cristaux uniques. LAURENT P. .... C. P. 9

Sur les points de transition des cristaux de sulfate de cuivre pentahydraté. BRUNE E. et JAFFRAY H. J. ... C. P. 9

Mesure de la vitesse d'attaque d'un réseau cristallin au moyen des figures de corrosion. DELAVAULT R. C. P. 9

Sur l'existence d'une transformation de second ordre présentée par les cristaux de phosphate monoammonique vers 19°C. JAFFRAY J. .... C. P. 9

Note sur l'effet Zeeman de l'alun de chrome. VAN VLECK J. H. .... C. P. 9

Sur les niveaux d'énergie de l'alun de chrome. FINKELSTEIN R. et VAN VLECK J. H. .... C. P. 10

La conductivité dans les isolants et son interprétation. HIPPEL A. .... C. P. 10

Élasticité des cristaux. BIRCH F. et BANCROFT D. C. P. 10

Sommations réticulaires pour les cristaux hexagonaux compacts. KANE B. G. et GOEPPERT-MAYER M. C. P. 10

La question de la vérification théorique des propriétés optiques des plagioclases. VON TERISCH H. ... C. P. 10

Méthode rapide d'identification par rayons X. MC CORD A. T. .... C. P. 10

Structure des cristaux. III. DEHLINGER U. et SCHULZE G. E. R. .... C. P. 10

L'étalonnage des chambres Debye-Scherrer pour diagrammes de poudre par les rayons X. WILSON A. J. C. et LIPSON H. .... C. P. 10

Courte table des grandeurs utilisées dans le calcul des réseaux cubiques. MACKEEHAN L. W. .... C. P. 10

Analyse par diffraction électronique. GULBRANSEN E. A. C. P. 10

Méthode de distribution radiale en diffraction électronique. WALTER J. et BEACH J. Y. .... C. P. 10

Structure cristalline de la bayerite. MONTORO V. C. P. 10

Le problème de la chalcosine. BUERGER N. W. ... C. P. 10

La structure cristalline du α-SiC type VI. RAMSDELL L. S. C. P. 11

Paramètres cristallins dans le groupe de la pyrite. KERR P. F., HOLMES R. J. et KNOX M. S. ... C. P. 11

Études sur l'équilibre des solutions solides dans les réseaux ioniques. Les systèmes MnO_4K-ClO_4K-OH_2 et et $ClNH_4$-Cl_2Mn-OH_2. GREENBERG A. L. et WALDEN G. H. .... C. P. 11

Étude de l'os humain par la diffraction des rayons X. LAMARQUE P. .... C. P. 11

Influence de la flexibilité moléculaire sur la viscosité intrinsèque, la sédimentation et la diffusion des hauts polymères. SIMHA R. .... C. P. 11

Structure physique des phénoplastes. BARKHUFF R. A. et CARSWELL T. S. .... C. P. 11

Diffraction de rayons X par les laurate, palmitate et stéarate de sodium à la température ordinaire. MC BAIN J. W., BOLDMAN O. E. et ROSS S. ... C. P. 11

L'état vitreux. RENCKER E. .... C. P. 12

Sur l'arrangement moléculaire dans les cristaux liquides. WEYGAND C. .... C. P. 12

Sur la diffusion de la lumière par les cristaux liquides. CHATELAIN P. .... C. P. 12

Préparation du quartz synthétique. WOOSTER N. et W. C. P. 45

Orientation des figures de corrosion du quartz. CHOONG S. P. .... C. P. 45

Influence des radiations ultraviolettes sur la corrosion du quartz. CHOONG S. P. .... C. P. 46

Étude des défauts réticulaires au moyen des rayons X. II. Théorie générale. REIJEN L. L. VAN ..... C. P. 46

Contrôle de la macle électrique du quartz. WOOSTER W., WOOSTER N., THOMAS L., RYCROFT J. et FIELDING E. C. P. 46

Déformations du réseau et rupture dans le monocristaux d'aluminium. BURGERS W. et LEBLINK F. ... C. P. 46

État international de la cristallographie passé et futur. EWALD P. .... C. P. 46

Densité des fréquences dans la dynamique du réseau cristallin. BORN M. .... C. P. 46

Le spectre de fréquences des solides cristallisés. MONTROLL E. W. .... C. P. 46

Thermosensibilité chromatique réversible. BLANK E. W. C. P. 46

Changement de symétrie avec la température. PRESTON G. et TROTTER J. .... C. P. 46

Dynamique des cristaux réels. NATH N. N. ..... C. P. 46

Composés pseudo-cubiques des oxydes alcalino-ferreux avec les oxydes de tungstène et de molybdène. Rooksby H. P. et Steward E. G. .... C. P. 46

La production des cristaux de quartz (*Communications*, 1943, 22, p. 22-23; 64-65) .... C. P. 46

A la découverte de mondes de plus en plus petits. Bragg L. .... C. P. 46

Analyse aux rayons X dans l'industrie. Congres. C. P. 46

Taches diffuses sur les photographies de cristaux aux rayons X. Bragg W. .... C. P. 46

Analyse de l'hémoglobine aux rayons X. Bayes-Watson J. et Peruts M. .... C. P. 47

Sur l'étude et l'interprétation du déclin de la phosphorescence des sulfures. Saddy J. .... C. P. 47

Réflexions diffuses du diamant. Jahn H. et Lonsdale K. C. P. 47

Polymorphisme du trioxyde de bismuth. Aurivilliers B. et Sillen L. .... C. P. 47

Structure des hydrures de bore. Burawoy A., Bell R. et Longuet-Higgins H. .... C. P. 47

Y a-t-il quatre structures possibles du diamant? Lonsdale K. .... C. P. 47

Constantes élastiques du diamant. Bhagavantam S. et Bhimasenachar J. .... C. P. 47

Une méthode rapide pour la détermination de la surface spécifique et de la taille des particules moyennes des poudres de noir de charbon. Frith F. et Mott R. A. .... C. P. 47

Structure de la silice vitreuse. Lu S. et Chang Y. C. P. 47

Structure de la silice vitreuse. Rooksby H. et Thomas L. C. P. 47

Structure en zones concentriques du fer carbonyle. Richards C. et Walker E. .... C. P. 47

Étude aux rayons X de la structure du chromate de plomb. Brody S. B. .... C. P. 47

La thermodynamique statistique du caoutchouc. Wall F. T. .... C. P. 47

Structure moléculaire de l'eau aux basses températures. Frank F. .... C. P. 47

Réactivité des liaisons du soufre dans les fibres animales. Speakman J. .... C. P. 47

Sur la structure des couches solides minces Cabrera N. C. P. 47

Facteur temps et rupture du verre durci. Haward R. C. P. 47

Polymères et condensats. Bruylants M. P. .... C. P. 48

Cristallisation dans un ballon de caoutchouc gonflé. Schallamach A. .... C. P. 48

Réactivité des liaisons du soufre dans la laine. Neish W. et Speakman J. .... C. P. 48

Les propriétés du soufre liquide. Powell R. E. et Eyrwig H. .... C. P. 48

La vitesse de nucléation du chromate d'argent en solution sursaturée. van Hook A. et Ahlborn J. C. C. P. 63

Formation d'un agrégat bicristallin et structure de l'état intermédiaire de $(NO_3)_2Ni$, 6 NH_3). Yu S. C. P. 63

Symbole numérique de l'empilement compact de sphères et son application à la théorie des systèmes compacts. Zhdamov G. S. .... C. P. 63

Nouvelle méthode d'étude quantitative des assemblages de minéraux lourds. Berthois L. .... C. P. 63

Études cristallographiques optiques à l'aide du microscope polarisant. IV. Dispersion axiale avec changement de signe. Autres mesures de dispersion. Bryant W. M. D. .... C. P. 63

Structure de la kaolinite. Brindley G. W. et Robinson K. .... C. P. 63

Réfraction conique dans les cristaux de naphtalène. Raman C., Royagopalan V. et Nedungadi T. C. P. 63

Observations sur les effets du déséqulibre cristallogénétique. Deicha G. .... C. P. 82

Dimorphisme dû fluorure d'aluminium trihydraté. Ehret W. F. et Frere F. J. .... C. P. 82

Sur une des causes possibles de la triboluminescence. Curie M. et Prost M. .... C. P. 82

Nouvelle méthode pour déterminer au moyen des rayons X l'orientation cristallographique d'une section plane de monocristal épais. Graf R. .... C. P. 82

Examen aux rayons X d'esters chlorés de quelques acides gras à longue chaîne. Brenet J. .... C. P. 82

Cristaux complets et incomplets. Addink N. W. H. C. P. 82

Topographie d'une face d'un cristal de diamant. Tolansky S. et Wilcock W. L. .... C. P. 82

Topographie des faces cristallines. Bunn C. W. et Emmett H. .... C. P. 83

Micrographies électroniques des molécules d'une face cristalline. Price W. C. et Wyckoff R. W. G. C. P. 83

Études des oxydes de plomb. VI. Effet du broyage sur les figures de diffraction des rayons X des mélanges contenant des oxydes de plomb. Clark G. L. et Kern S. F. .... C. P. 83

Cellulose hydratée de la fibre de jute. Sirkar S. C. et Saha N. N. .... C. P. 83

Rotation moléculaire dans la kératine. King G. . C. P. 83

Propriétés frictionnelles de la laine. Thomson R. M. S. et Speakman J. B. .... C. P. 83

Effet de la chaleur sur la laine, le coton et le nylon. Lloyd A. O. .... C. P. 83

Théorie des trous de l'état liquide. Pu T. T. .... C. P. 83

Sur la lumière diffusée vers l'arrière par les cristaux liquides. Chatelain P. .... C. P. 84

Influence de la pression sur la croissance des cristaux. Hey M. H. .... C. P. 108

La variabilité chimique d'une espèce cristalline et sa signification pour la technique. Niggli P. .... C. P. 108

De la cristallisation de l'antimoine amorphe. Lotmar W. C. P. 108

Sur les anneaux doubles du phosphate de baryum. Veil Mlle S. .... C. P. 109

La composition et les propriétés optiques et cristallographiques de deux sels doubles d'oxalate et de chlorure de calcium. Jones F. T. et White L. M. . C. P. 109

Résistance électrique de cristaux de bismuth dans un champ magnétique. Casimir H. B. G. et Cerritsen A. N. .... C. P. 109

La diminution de susceptibilité magnétique du bioxyde de manganèse et d'autres composés du manganèse. Grey J. T. .... C. P. 109

Susceptibilités magnétiques d'un cristal d'éthylsulfate de praséodyme. van den Handel J. .... C. P. 109

Conductivité électronique et point de transition de la magnétite (Fe_3O_4). Verwey E. J. W. et Haayman P. W. .... C. P. 109

Anisotropie de l'effet Raman dans les cristaux cubiques. Étude théorique. Couture Mlle L. et Mathieu J. P. C. P. 109

Propriétés thermodynamiques des trois formes cristallines du chlorure de méthylammonium. Aston J. G. et Ziemer C. W. .... C. P. 109

La méthode des images spectrales obtenues au moyen des rayons X, dans l'analyse des minéraux. Abbolito E. .... C. P. 109

Structure et propriétés thermiques des cristaux. VI. Le rôle des liaisons hydrogène dans le sel de Rochelle. Ubbelhode A. R. et Woodward I. .... C. P. 110

La nature de l'hydratation variable de sulfate de baryum précipité. Walton G. Voir Walden G. H. C. P. 110

La contamination du sulfate de baryum précipité par les cathions monovalents. Walton G. et Walden G. H. C. P. 110

Étude aux rayons X de phosphates minéraux. Mc Connell D. .... C. P. 110
Une étude quantitative de la réflexion des rayons X par les chlorures de sodium et de potassium. Wasastjerna J. A. .... C. P. 110
Sur l'alumine obtenue par action catalytique du mercure sur l'aluminium. Montoro V. et Angelis M. de .... C. P. 110
Étude aux rayons β des oxydes de molybotène et de tungstène. Haegg G. et Magneli A. .... C. P. 110
Études aux rayon X sur le sesquioxyde de plomb Pb_2O_3. Byström A. .... C. P. 110
La structure de la wébérite, $AlFNa_2Mg_7$. Byström A. .... C. P. 111
Analyse aux rayons X de $Sb_2O_7Ca_2$ et des composés de composition analogue. Byström A. .... C. P. 111
Étude aux rayons X de la structure cristalline de la gumbelite. Aruja E. .... C. P. 111
Pyrites magnétiques monocliniques. Byström A. C. P. 111
La structure des hydrures de bore. VII. Le borohydrure de glucinium B_2H_8Gl. Silbiger G. et Bauer S. H. .... C. P. 111
La structure cristalline de Ni_3Sn_4. Nowotny H. et Schubert K. .... C. P. 111
La structure de la quensélite, $PbMnO_2OH$. Byström A. .... C. P. 111
Stéréochimie des silicates. Niggli P. .... C. P. 111
La structure moléculaire du chlorure de triméthylsilicium. Livingston R. L. et Brockway L. O. C. P. 111
Étude de la réflexion des rayons X sur les plans de clivage du mica muscovite. Mériel P. .... C. P. 111
Étude cristallographique des sulfonates organiques. II. Les hémihydrates de quelques *l*-alkane-sulfonates de sodium. Jensen L. H. et Lingafelter E. C. .. C. P. 111
Symétrie moléculaire et activité optique. Engelhardt W. .... C. P. 111
Cristaux de savon. Buerger M. J. .... C. P. 112
Structure cristalline du *p*-toluènesulfonate de zinc. Hargreaves A. .... C. P. 112
Dégradation des hauts polymères. Lacau Mlle J. C. P. 112
Migration thermique des macromolécules. Hartley G. S. et Tombs B. A. .... C. P. 112
Contribution à la connaissance de la structure de la cellulose. Walchli O. .... C. P. 112
Coordination moléculaire dans la cellulose. I. Cellulose native. II. Cellulose régénérée. Peirce F. T. .... C. P. 112
Les phases liquide isotrope et liquide anisotrope dans le système oléate d'hexanolamine-eau. Gonick E. et Macbain J. W. .... C. P. 112
Coefficients élastiques du troisième ordre dans les cristaux. Bhagavantam S. et Suryanarayana D. 135
Structures cristallines des benzènesulfonates de zinc et de magnésium. Broomhead J. M. et Nicol A. D. I. 135
Relations entre les facteurs de structure. Gillis J. 135
Rejet des ions étrangers dans la croissance des cristaux uniques de chlorure de sodium à partir du sel fondu. Mc Fee R. H. 135
Polymorphisme du phosphore rouge. Roth W. L., Dewitt T. W. et Smith A. J. 136
Relation entre l'ordre des liaisons et la distance des liaisons entre ions covalents. Bernstein H. J. 136
Rapport entre l'ordre de laison, l'énergie de liaison et la longueur de la liaison. Gordy W. 136
Sur le spectre de masse de l'hydrogène et du deutérium. Stevenson D. P. 136
Carrés moyens des longueurs et rayons moyens des molécules à longues chaînes non branchées avec empèchement de rotation interne. Taylor W. J. 136
L'étude des produits intermédiaires au moyen du spectromètre de masse. Eltenton G. C. 136
Étude magnétique du type de liaison existant dans quelques complexes du fer ferrique avec le pyrocatéchol sulfoné. Jones A. L. et Yeatts L. B. 137
Étude polarographique de la restriction de la tautomérie des amidines par la liaison hydrogène. Runner M. E., Kilpatrick M. L. et Wagner E. C. 137
Une théorie générale du mécanisme de la polymérisation des émulsions. Harkins W. D. 137
Analyse par diffraction des rayons X des diglycérides monoacides non saturés synthétiques. Daubert B. F. et Lutton E. S. 137
Études aux rayons X des glycérides. II. Analyse par diffraction des triglycérides triacides synthétiques. Sidhu S. S. et Daubert B. F. 137
Nature chimique des produits d'hydrogénation du charbon. I. Résolution initiale par chromatographie sur alumine. Neuworth M. B. 137
Étude par diffraction électronique des isomères de la lewisite. Donohue J., Humphreys G. et Schomaker V. 137
La structure des hydrure et deutérure d'uranium. Rundle R. E. 137
Propriétés des polymères en fonction du degré de conversion. III. Poids moléculaire du GR-S polymérisé en cuves. Wall F. T. et Beste L. F. 138
Comparaison des rapports d'abondance des isotopes du fer terrestre et du fer météorique. Valley G. E. et Anderson H. H. 138
La structure du dibromure de tellure. Rogers M. T. et Spurr R. A. 138
L'effet de la distribution du poids moléculaire sur le coefficient viscosité-concentration. Davis W. E. 138
Nouvelle étude de l'hexaméthylènetétramine par diffraction électronique. Schomaker V. et Shaffer P. A. 138
Les spectres des *p*-diméthylaminochalcones et de leurs ions. Katzenellenbogen E. R. et Branch G. E. K. 138
Les conductivités électriques des chlorures d'ammonium quaternaire à longue chaîne contenant des groupes hydroxyalkyles. Ralston A. W., Eggenberger D. N., Harwood H. J. et Brow P. L. du 138
La richmondite, une espèce minérale discréditée. Hutton C. O. 138
Empilements les plus compacts de sphères identiques. Melmore S. 138
Trainées diffuses sur les clichés Lauë de cristaux de chlorures d'argent. Burgers W. G. et Tan Koen Hiok. 138
Recristallisation d'un laiton à deux phases. Honeycombe R. W. K. et Boas W. 138
Structure de l'austénite trempée dans les aciers ordinaires au carbone. Wrazej W. J. 139
Cristaux de titanate de baryum. Kay H. F. et Rhodes R. G. 139
Croissance de « cristaux stimulés « et taux de nucléation au cours de la cristallisation de l'aluminium. Burgers W. G. 139
Durcissement thermique des cristaux de cadmium. Smith C. L. 139
Structures cristallines du paradinitrobenzène et de la paranitraniline. Abraham S. C. et Monteath Robertson J. 139
Structure cristalline du parabromochlorobenzène. Klug A. 139
Thermodynamique de la cristallisation dans les hauts polymères. I. Cristallisation induite par élongation. Flory P. J. 139
La structure cristalline de l'iodate de sodium. Naray-Szabo I. et Neugebauer J. 139
Oscillations anisotropiques dans les cristaux d'hexaméthylènetétramine. Shaffer P. A. 139
Structures cristallines du chlorure de triméthylplatine et du tétraméthylplatine. Rundle E. E. et Sturdivant J. H. 140

Cinétique et équilibres chimiques. Thermochimie.

Réaction des atomes d'hydrogène avec le butane. STEACIE E. W. R. et BROWN E. A. . . . . C. P. 12

La réaction des atomes d'hydrogène avec l'acétone. HARRIS G. M. et STEACIE E. W. R. . . . . C. P. 12

La réaction des atomes d'hydrogène avec le diméthylmercure. HARRIS G. M. et STEACIE E. W. . . . . C. P. 12

La cinétique de la dégradation de l'amidon par l'amylose du blé. MEYER K. H. et BERNFELD H. P. . C. P. 12

L'union labile de l'oxygène au carbone. Étude sur le mécanisme de la dissociation des photoxydes. DUFRAISSE C., PINAZZI C. et BAGET J. . . . . . . C. P. 12

Réactions chimiques en phases hétérogènes. Une notion nouvelle : « Le volume équivalent ». TROMBE F. et FOEX M. . . . . C. P. 13

Initiation de chaînes dans la polymérisation catalysée. MATHESON M. S. . . . . C. P. 13

Théorie de la dépolymérisation des molécules à longue chaîne. MONTROLL E. W. et SIMHA R. . . . . . . C. P. 13

Le rôle de la conduction calorifique dans l'explosion thermique gazeuse. RICE O. K. . . . . C. P. 13

Le mécanisme des réactions mettant en jeu des états électroniques excités. Les réactions gazeuses des métaux alcalins et des halogènes. MAGEE J. L. . C. P. 13

Sur la fluorescence du chlorure de plomb cristallisé. GUILLOT M. et FERRANO J. . . . . C. P. 13

Un détecteur chimique pour les rayons moléculaires. SIMONS J. H. et GLASSER J. . . . . C. P. 14

Sur l'activation de l'oxygène par les ultrasons. LOISELEUR J. . . . . C. P. 14

La réaction persulfate-iodure. II. L'incrément critique et la réaction catalysée en présence de sels neutres. HOWELL W. J. . . . . C. P. 14

L'influence d'électrolytes sur l'ammonolyse par l'ammoniac liquide. LEMONS J. F., WILLIAMSON P. M., ANDERSON R. C. et WATT G. W. . . . . C. P. 14

L'activité catalytique directionnelle d'un cristal unique de cuivre. GWATHMEY A. T. et BENTON A. F. . . C. P. 14

Valence dirigée dans les réactions chimiques. MAGEE J. L. C. P. 14

Le radiobrome et l'échange entre le bromure de méthyle et plusieurs bromures inorganiques. KISTIAKOWSKY G. B. et VAN WAZER J. R. . . . . C. P. 14

Influence des gaz inertes sur la dissociation du carbonate de calcium. HACKSPILL L., CAILLAT R. et CHEUTIN A. . . . . C. P. 14

Étude quantitative des amino-acides et des peptides. VII. Équilibre entre les amino-acides et le formaldéhyde. FRIEDEN E. H., DUNN M. S. et CORYELL C. D. C. P. 15

Associations d'ions ferriques avec les ions chlorure, bromure et hydroxyle. (Études spectroscopiques). RABINOVITCH E. et STOCKMAYER W. H. . . . . C. P. 15

Dissociation optique de la molécule ClHg. WIELAND K. C. P. 15

Chaleur de formation du bicarbonate de lithium à l'état dissous. LAGARDE L. . . . . C. P. 15

Le calcul de la chaleur spécifique et de l'entropie de la méthylamine à partir des données spectroscopiques seules. La vibration de torsion. ASTON J. G. et DOTY P. M. . . . . C. P. 15

Équilibre de phases dans les systèmes d'hydrocarbures. Variations volumétriques du système éthane-gaz carbonique. REAMER H. H., OLDS R. H. et LACEY W. N. . . . . C. P. 15

Corrélation des données relatives aux équilibres vapeur-liquide des hydrocarbures. MILLER C. O. et BARLEY R. C. . . . . C. P. 15

Relation entre la structure et l'énergie libre des molécules organiques. BRUIUS P. F. et CZARNECKI J. D. C. P. 15

Équilibre des phases dans les systèmes d'hydrocarbures. Coefficients de Joule-Thomson dans le système méthane-propane. BUDENHOLZER A. A., BOTKIN D. F., SAGE B. H. et LACEY W. N. . . . . C. P. 15

Propriétés thermodynamiques de la vapeur d'éthylbenzène entre 300 et 1 500°K. BRICKWEDDE F. G., MOSKOW M. et SCOTT R. B. . . . . C. P. 15

L'effet Joule-Thomson dans les mélanges d'hélium et d'argon. ROEBUCK J. R. et OSTERBERG H. . . C. P. 15

Chaleur spécifique de carbure de calcium aux basses températures. KELLEY K. K. . . . . C. P. 15

Chaleur spécifique du bioxyde de zirconium aux basses températures. KELLEY K. K. . . . . C. P. 16

Chaleur de dissolution de l'éthane et du propane. BUDENHOLZER R. A. et SAGE B. H. . . . . C. P. 16

Mécanique statistique des phénomènes coopératifs. KIRKWOOD J. G. . . . . C. P. 16

Les fréquences de vibration et les fonctions thermodynamiques des hydrocarbures à longue chaîne. PITZER K. S. . . . . C. P. 16

Longueur de liaison et force de liaison. BURTON M. C. P. 16

Équilibre liquide-vapeur des hydrocarbures retirés des pétroles. GRISWOLD J. . . . . C. P. 16

Le diagramme de solubilité du système benzène-pyridine-eau. SMITH J. C. C. P. 16

Le système ternaire chlorure de lihium-dioxane-eau. LYNCH C. C. . . . . C. P. 16

Les diagrammes de solubilité des systèmes ternaires diacétate d'éthylène-acide acétique-eau et acétate de vinyle-acétone-eau. SMITH J. C. . . . . C. P. 16

Système *o*-nitrométhane-*n*-propanol-eau. Équilibres vapeur-liquide dans le système ternaire et les trois systèmes binaires. FOWLER A. R. et HERSCHEL H. C. P. 16

Équilibres liquide-vapeur des systèmes éthanol-*n*-butanol, acétone-eau et iso-propanol-eau. BRUNJES A. et BOGART M. C. P. 16

Équilibres vapeur-liquide du système méthyl-cyclopentane-benzène et d'autres systèmes binaires aromatiques. GRISWOLD J. et LUDWIG E. E. . . . . C. P. 16

Le système nitrate d'ammonium, ammoniaque, eau. Tension de vapeurs partielles et densités des solutions. SHULTZ J. F. et ELMORE G. V. . . . . G. P. 16

Contribution à l'étude de la liaison d'hydrogène. Identification de phases par leurs spectres de rayons X dans le système antipyrine-hydroquinone. TABOURY J. et GRAY E. . . . . C. P. 17

Processus chimique dans les réactions continues. Cinétique des réactions. HULBURT H. M. . . . C. P. 27

Vitesses de réactions de l'acide chlorhydrique et de l'hydrogène sulfuré sur le fer et l'acier. PRUTTON C. F., TURNBULL D. et DLOUHY G. . . . . C. P. 27

Cinétique de l'addition des halogènes sur les composés non saturés. V. Les acides α.β non saturés et catalyse par l'acide bromhydrique. MORTON J. D. et ROBERTSON P. W. . . . . C. P. 27

Cinétique de l'addition des halogènes sur les composés non saturés. VI. Les halogénures d'allyle. Catalyse par le chlorure de lithnium et par l'acide bromhydrique SWEDLUND B. E. et ROBERTSON P. W. . . . . . . C. P. 27

Cinétique de la réaction entre le chlore et l'oxyde nitrique. STODDARD E. M. . . . . C. P. 27

Cinétique de la sulfonation de quelques composés aromatiques par l'anhydride sulfurique. DRESEL E. et HINSHELWOOD C. N. . . . . C. P. 27

L'halogénation des éthers phénoliques et des anilides. XII. Quelques énergies d'activation suivant Arrhénius. JONES B. . . . . C. P. 27

L'halogénation des éthers phénoliques et des anilides. XIII. Les énergies d'activation suivant Arrhénius des éthers aromatiques di— et polysubstitués. JONES B. C. P. 28

Réactions chimiques en système à écoulement continu : réactions hétérogènes. HULBURT H. M. . . . . . C. P. 28

Réactivité des combustibles solides. ORNING A. A. C. P. 28

Étude thermodynamique des appareils produisant des gaz de combustion. Application aux moteurs à combustion interne. OLESON A. P. et WIEBE R. . . . C. P. 28

Étude de la désintoxication des catalyseurs. I. Revue générale de quelques désintoxicants. MAXTED E. B. C. P. 28
Poisons des catalyseurs dans l'hydrogénation en phase liquide. Effets de commposés du soufre ayant des degrés variés d'oxydation. GARRELL D. A. et KAVECKIS J. E. C. P. 28
Représentation des données relatives aux constantes d'équilibre. SCHEIBEL E. O. et JENNY F. J... C. P. 28
Action du solvant sur les équilibres d'association. WASSERMANN A.... C. P. 28
Thermodynamique des paraffines gazeuses. Chaleurs spécifiques et autres propriétés. PITZER K. S.... C. P. 28
Pouvoir calorifique des gaz naturels. Détermination des pouvoirs calorifiques supérieurs et inférieurs au moyen d'un calorimètre à gaz à courant d'eau. HEADLEE A. J. W. et HALL J. L.... C. P. 28
Chromites de fer et de magnésium. Chaleurs spécifiques aux basses températures. SHOMATE C. H.... C. P. 28
Capacités thermiques à haute température des chromites de fer et de magnésium. NAYLOR B. F.... C. P. 28
Systèmes éthanol-eau. Propriétés aux pressions élevées. GRISWOLD J., HANEY J. D. et KLEIN V. A... C. P. 28
Analyse des mélanges ternaires contenant des composants non solubles en toutes proportions. SMITH A. S.... C. P. 29
Rectification de systèmes ternaires contenant des azéotropes binaires. ERVELL R. H. et WELCH L. M... C. P. 29
Application du système chlorure de sodium, nitrite et nitrate de sodium aux salaisons. Etude microscopique et par rayons X. CLARK G. L. et LLYOD H. A. C. P. 29
Système acide nitrique-acide sulfurique-eau. Nomographe enthalpie-température. MC CURDY J. L. et MC KINLEY C.... C. P. 29
Étude du système acétate de sodium-soude-eau. MORGEN R. A. et WALKER R. D.... C. P. 29
Équilibre vapeur-liquide des systèmes gaz naturel-huiles brutes. ROLAND C. H.... C. P. 29
Courbes d'équilibres à deux composantes pour le fractionnement de multicomposants. JENNY F. J. et CICALESE M. J.... C. P. 29
Nomogramme pour convertir les pourcentages en poids en pourcentages en molécules dans les systèmes binaires. BEUENATI R. F. et HARRISON J. G.. C. P. 29
Calcul semi-empirique des énergies d'activation. HIRSCHFELDER J. O.... C. P. 48
Résonance et réactivité chimique. POLANGI M.. C. P. 48
Variation du mécanisme de réaction avec les conditions de surface dans la réduction des sels d'argent par l'hydroxylamine. JAMES T. H.... C. P. 48
Théorie quantitative des réactions de précipitation. TEORELL T.... C. P. 48
Influence des solvants sur la cinétique des réactions ioniques et le choix de l'échelle de concentrations. DAVIS H. G. et LAMER V. K.... C. P. 48
Influence électrostatique des substituants sur les vitesses de réaction. III. Effet de solvant. WHESTHEIMER F. H., JONES W. A. et LAD R. A.... C. P. 48
Le mécanisme des réactions faisant intervenir des états électroniques excités. II. Quelques réactions des métaux alcalins avec l'hydrogène. MAGEE J. L. et RI T.... C. P. 49
La variation des vitesses de réaction avec la température du point de vue de l'équation de Bronsted-Christiansen-Scatchard. AMIS E. S. et JAFFÉ G. C. P. 49
La décomposition thermique de la *n*-butylamine. BEACHALL H. C. et TAYLOR H. A.... C. P. 49
La décomposition du méthane dans la décharge gazeuse à la température de l'air liquide. YEDDANAPALLI L. M. C. P. 49
Détermination de l'équation cinétique générale pour la réaction entre des ions et des molécules dipolaires. AMIS E. S. et JAFFÉ G.... C. P. 49
Cinétique de quelques réactions d'équilibre du type $RI + I^* \rightleftharpoons RI^* + I^-$ en solution alcoolique. MC KAY H. A. C.... C. P. 49
Décomposition thermique de la vapeur d'eau oxygénée. KENDALL J.... C. P. 49
La réaction thermique entre l'hydrogène et l'oxygène. IV. Comparaison entre la réaction thermique et la réaction photochimique. OLDENBERG O. et SOMMERS H. S.... C. P. 49
La réaction entre l'hydrogène et l'oxygène. Cinétique de la troisième limite d'explosion. HEIPLE H. R. et LEWIS B.... C. P. 49
Mécanisme de l'oxydation du charbon. JONES R. et TOWNEND D.... C. P. 50
Sur la température d'inflammation d'une surface de charbon léchée par un courant gazeux. CHERNYSHEV A. et LIUBINSKAYA L.... C. P. 50
Phénomènes suivant la combustion de l'oxyde de carbone : évidence spectroscopique d'une dissociation anormale. GAYDON A.... C. P. 50
Influence de la vapeur d'eau sur la température des flammes des gaz. DAVID W. et MANN J.... C. P. 50
Température et énergie latente dans les gaz en combustion. DAVID W.... C. P. 50
Explosifs. FINCH G.... C. P. 50
Détonation des liquides explosifs par choc. BOWDEN F., MUCAHY M., VINES R. et YOFFE A.... C. P. 50
Interaction du protoxyde d'azote et de l'hydrogène dans les décharges silencieuses. JOSHI S. et DESNMUKH G. C. P. 50
Diminution de la florescence par l'oxyde azotique. WEIL-MALHERBE H. et WEISS J.... C. P. 50
Sur un groupe de substances phosphorescentes mixtes, avec des mélanges d'activateurs. BRAUER P.. C. P. 50
Confirmations expérimentales de l'augmentation de l'intensité lumineuse d'un produit phosphorescent par l'adjonction successive de plusieurs activateurs. BOUROFF P.... C. P. 50
Diminution réversible par l'oxygène de la fluorescence des hydrocarbures polycycliques. WEIL-MALHERBE H. et WEISS J.... C. P. 50
Comportement du fer activé dans les solutions de soude. NILSSON G.... C. P. 50
Étude expérimentale des phases intermédiaires de la catalyse. IV. Cinétique et thermodynamique des états intermédiaires dans la décomposition catalytique de l'eau oxygénée. KOBOSER M. et GALBREICH A. C. P. 51
Oxydation par le cuivre en milieu alcoolique. MYSTROWSKI E.... C. P. 51
Interprétation de l'effet de dilution de l'ozone dans les actions catalytiques d'oxydation exercées par ce gaz. BRINER E.... C. P. 51
Calcul des équilibres gazeux par la résolution de 2 équations à 2 inconnues. TRAUSTEL S.... C. P. 51
Pseudo-équilibre du gaz à l'eau. GRANDVAL J... C. P. 51
Énergie de dissociation de l'oxyde de carbone. GAYDON A. et PENNEY W.... C. P. 51
Systèmes monovariants et systèmes indifférents. DEFAY R. et PRIGOGINE I.... C. P. 51
La troisième loi de la thermodynamique classique. CROSS P. C. et ECKSTROM H. C.... C. P. 51
Nature de l'entropie. CAMPBELL I.... C. P. 51
Nature de l'entropie. ALLEN H.... C. P. 51
Entropie de mélanges saturés liquide-vapeur et la règle de Trouton. SILVER R.... C. P. 51
Relations d'énergie de la surface des solides. I. Énergie de surface du diamant. HARKINS W. D.... C. P. 51
Entropie des formes monomères de l'acide formique et de l'acide acétique. HALFORD J. O.... C. P. 52
Remarques sur la modération des titres molaires. PRIGOGINE I.... C. P. 52
La force des liaisons carbone-hydrogène et carbone-carbone. STEVENSON D. P.... C. P. 52

Force des liaisons organiques et chaleur de vaporisation du carbone. Boughan E. C. P. 52
Chaleurs spécifiques et entropies de MnO_3 et WO_3. Seltz H., Dunkerley J. F. et Witt B. J. de. C. P. 52
Température et concentration d'équilibre dans le système diméthylaniline-SO_2. Bright P. R. et Fernelius W. C. C. P. 52
Application des diagrammes d'équilibre asymétriques à l'étude des systèmes complexes. Ormont B. C. P. 52
Cinétique de la réaction entre l'oxyde nitrique et le chlore. Stoddart E. M. C. P. 64
Cinétique de la décomposition de l'hypoiodite. Li C. H. et White C. F. C. P. 64
Rôle du pH sur la vitesse d'hydrolyse de l'acide chloracétique. Berheuke L. F. et Brilton C. K. C. P. 64
Réactions consécutives concurrentes. Fuose R. M. C. P. 64
Phénomène de la limite inférieure dans la polymérisation à basse température des hydrocarbures. Bresler S. E. C. P. 64
Le mécanisme de quelques réactions ioniques en solution aqueuse. Weiss J. C. P. 64
Mécanisme de la réaction hydrogène-oxygène. I. Troisième limite d'explosion. II. Réaction entre la 2e et la 3e limite d'explosion. III. Influence des sels. Willbourn A. H., Hinshelwood D. P. et Hinshelwood C. N. C. P. 64
Flamme à basse température et systèmes d'ignition en deux temps dans les mélanges éther-air à la température ordinaire. Spence K. et Townend D. C. P. 64
Combustion partielle des gaz avec insuffisance d'air. Vandaveer F. E. et Segeler C. G. C. P. 64
Sur le mécanisme de formation des « oxydes de surface » pendant la combustion du graphite. Letort M. et Martin J. C. P. 65
Le caractère explosif du bioxyde d'hydrogène. Médard L. C. P. 65
Intérêt de l'emploi de l'air suroxygéné pour la combustion du gaz de haut fourneau. Steffes. C. P. 65
Variation de la brillance résiduaire de l'azote actif dans des conditions expérimentales variées. Mitra S. C. P. 65
Énergie cédée par l'azote activé. Mitra S. C. P. 65
Cinétique du procédé de catalyse sur des surfaces non uniformes. Roginsky S. Z. C. P. 65
Le cadmium et l'étain comme catalyseurs. Constable F. H. et Caglar M. C. P. 65
L'oxyde de chrome comme catalyseur dans les synthèses de Fischer. Ghosh J. C. et Sastry S. L. C. P. 65
Pigments à l'oxyde de zinc. Surface active et activité catalytique. Siller C. W. C. P. 65
Stabilité de l'oxygène atmosphérique. Parson A. L. C. P. 65
Détermination des courbes d'équilibre d'humidité de produits hygroscopiques. Wink W. A. C. P. 65
Formation de Cl_2Ba à partir de SO_4Ba et Cl_2Ca. Shreve N. R. et Toner R. K. C. P. 65
Mesure des équilibres par absorption infrarouge au cours de la formation de l'acide nitrique à partir de l'oxygène, de la vapeur d'eau et du bioxyde d'azote. Jones E. J. C. P. 65
Pression de dissociation du carbamate d'ammonium. Egan E. P., Potts J. E. et Potts G. D. C. P. 65
La coordination de l'ion argent avec les composés non saturés. II. *Cis* et *trans* pentène-2. Lucas H. S., Moore R. S. et Pressman D. C. P. 65
Chaleurs spécifiques à basse température de l'orthosilicate de magnésium et du métasilicate de magnésium. Kelley K. K. C. P. 66
Chaleurs spécifiques à basses températures des hydrates de chlorure de magnésium. Kelley K. K. et Moore G. E. C. P. 66
Condensation de vapeurs. Coefficients pelliculaires pour alcools, esters, cétones. Othmer D. F. et Berman S. C. P. 66
La capacité calorifique et l'entropie, les chaleurs de fusion et de vaporisation et la pression de vapeur du butène-1. L'entropie au point 0 du verre. L'entropie des gaz à partir des données moléculaires. Aston J. G., Fink H. L. et Szasz G. J. C. P. 66
Détermination du pouvoir calorifique inférieur et des teneurs en carbone et en hydrogène des houilles à partir de l'analyse immédiate. Beauseigneur. C. P. 66
Énergie de la liaison Hg-C et chaleur d'atomisation du carbone. Sidgwich N. V. et Sprngall H. D. C. P. 66
Réactions et niveaux d'énergie. Baker J. W. C. P. 66
Énergie d'activation et migration ionique des sels fondus. Heymann E. et Bloom H. C. P. 66
Énergie de dissociation de l'oxyde de carbone. Gaydon A. et Penney W. C. P. 66
État statistique d'une molécule à structure linéaire. Kuhn W. et Grüm F. C. P. 66
Niveaux d'énergie et réactions. Baker J. C. P. 66
Propriétés thermodynamiques des fluorochlorométhanes et fluorochloroéthanes. Benning A. F. et Mc Harness R. C. C. P. 66
Constantes d'équilibre du méthane dans les mélanges de paraffines. Hanson G. H. et Rgasa M. J. C. P. 66
Le système SO_4Li_2-OH_2. Campbell A. N. C. P. 66
Étude hydrothermique de l'équilibre du système alumine-eau. Laubencayer A. W. et Weisz R. S. C. P. 66
Les équilibres réciproques des sels binaires :
$$ClO_3Na + ClK \rightleftharpoons ClNa + ClO_3K$$
dans l'eau à 0° et 40°. Munter P. A. et Brown R. L. C. P. 67
Le système chlorure de plomb-éthylène glycol-eau à 25°. Garrett A. B., Noble M. V., Kiefer G. et Bryant R. C. P. 67
Systèmes comprenant du trifluorure de bore. III. Booth H. S. et Walkup J. H. C. P. 67
Sels mixtes dérivés des chlorure, bromure, iodure de plomb. Delgéry I. C. P. 67
La vitesse des réactions chimiques et les réactions en chaînes. Christiansen J. A. C. P. 84
Étude photo-calorimétrique de l'oxydation de l'oxyde nitrique à basse pression. Smith J. H. C. P. 84
Études sur l'hydrogénation en phase gazeuse et les réactions de polymérisation. Burnham H. D. et Pease R. N. C. P. 84
Départ d'acide chlorhydrique induit dans les éthanes substitués. Barton D. H. R. C. P. 84
Mécanisme de la thermolyse de N_3Na. Audubert R. et Robert-Lung J. C. P. 84
Sur l'évolution des systèmes hétérogènes solide-gaz. Vieillard R. C. P. 84
Combustion du carbone. Arthur J. R. C. P. 85
Mécanisme de la combustion du graphite. Letort M. et Martin J. C. P. 85
Combustion du carbone et de l'oxyde de carbone. Bridger G. W. C. P. 85
Sur des anneaux multiples de Liesegang. Veil Mlle S. C. P. 85
Autoxydation des hydrocarbures. Arditti. C. P. 85
Préparation et étude des propriétés physicochimiques de quelques carbures isomères aliphatiques. Maman A. C. P. 85
Sur la déflagration des mélanges suroxygénés de gaz de ville et d'air. Guénoche H. et Laffitte P. C. P. 85
Un nouveau phénomène de flamme. Brinsley F. et Stephens S. C. P. 86
Stades initiaux de l'explosion de la nitroglycérine. Vines R. G. et Mulcahy M. F. R. C. P. 86
Théorie unitaire des réactions catalytiques des hydrocarbures. Turkevich J. et Smith R. K. C. P. 86
L'empoisonnement des catalyseurs d'hydrogénation au nickel par la vapeur d'eau. Burford W. B. et Frazer J. C. W. C. P. 86

Action des ultrasons sur les hydrocarbures halogénés en milieu aqueux. KLING A. et KLING R.... C. P. 86
Spectre continu de recombinaison de la molécule neutre d'oxygène. HERMAN R. et HERMAN L....... C. P. 87
Sur la dissociation thermique de la dolomite. Influence de faibles quantités de fondants. SCHWOB Y.. C. P. 87
Propriétés du tétrachlorure de vanadium. SIMONS J. H. et POWELL M. G.................. C. P. 87
Réactions d'échanges entre dérivés arséniés et thioarséniés. Influence du solvant. MARTIN Mlle M., DAUDEL Mme P., DAUDEL R. et MAGNIER P.. C. P. 87
La stabilité des chélates. III. Réactions des échanges des chélates de cuivre. DUFFIELD R. B. et CALVIN M. C. P. 87
Chaleurs de formation de $(SO_4)_3Al_2 . 6 OH_2$, $(SO_4)_3 Al_2$, $(SO_4)_2KAl\text{-}12OH_2$, $(SO_4)_2KAl$. YOUNG F. E... C. P. 87
Chaleurs d'hydrogénation catalytique en phase liquide. I. Appareil, technique et chaleurs d'hydrogénation de certains couples de stéréoisomères. WILLIAMS R. B. C. P. 87
Relations tension de vapeur-température, ainsi que chaleurs de dissolution et de dilution du système binaire nitrate manganeux-eau. EWING W. W., GLICK C. F. et RASMUSSEN H. E.................. C. P. 87
Énergie de résonance de la molécule de tétrachloréthylène. DUCHESNE J...................... C. P. 88
Étude à 30° du système ternaire : SO_4Cd, $(HO)_2Cd$, OH_2. BYÉ J.............................. C. P. 88
Le système nitrate de calcium-nitrate de strontium-eau à 25 et à 60°. KOBE K. A. et STEWART P. B.. C. P. 88
Les relations température-composition du système binaire nitrate manganeux-eau. EWING W. W. et RASMUSSEN H. E........................ C. P. 88
Solutions acides acétate plombique-anhydride acétique. DAVIDSON A. W., LANNING W. C. et ZELLER M. M. C. P. 88
Le système chromate de sodium-molybdate de sodium-eau. CADBURY W. E. JR.................. C. P. 88
Systèmes ternaires comprenant de l'eau et du fluorure d'aluminium et du nitrate, sulfate ou chlorure d'aluminium. EHRET W. F. et FRÈRE F. J....... C. P. 88
La décomposition thermique du tétrahydrofuranne. KLUTE C. H. et WALTERS W. D........... C. P. 113
La cinétique de la décomposition du peroxyde de benzoyle dans les solvants. NOZAKI K. et BARTLETT P. D.................................. C. P. 113
La polymérisation thermique du méthacrylate de méthyle. WALLING C. et BRIGGS E. R....... C. P. 113
Polymérisation du méthacrylate de méthyle. DEWAR M. J. S. et BAMFORD C. C. H.............. C. P. 113
La cinétique de la polymérisation thermique du styrène. WALLING C., BRIGGS E. R. et MAYO F. R. C. P. 113
Une vitesse de réaction ayant un coefficient de température largement négatif. HILDEBRAND J. H. C. P. 113
La cinétique des réactions en milieu acide : corrélation entre la fonction acide et les constantes de réactions. DEANE C. W........................... C. P. 113
La cinétique de la réaction de l'ion hydroxyle avec les di-*p*-toluènesulfonates de butylèneglycol-2.3 *méso* et *racémique*. FOSTER F. C. et HAMMETT L. P. C. P. 114
Le mécanisme de l'hydrolyse du chlore. MORRIS J. C. C. P. 114
Hydrolyse du chloral par l'eau lourde. LAUDER I. et WRIGHT S. E......................... C. P. 114
La nitration. CHEDIN J...................... C. P. 114
Cinétique de la nitration aromatique : l'ion nitronium. HUGHES E. D., INGOLD C. K. et REED R. I.. C. P. 114
Théorie cinétique des réactions dans le gazogène. PRETTRE M............................ C. P. 114
La cinétique de la réaction entre le cuivre et l'ammoniaque aqueuse. LANE R. W. et MC DONALD H. J. C. P. 114
Réactions directes entre solides. FEIGL F., MIRANDA L. I. et SUTER H. A....................... C. P. 114
Cinétique de la réaction iodure-vanadium pentavalent; corrélation avec la catalyse induite de la réaction iodure-oxygène. RAMSEY J. B., COLICHMAN E. L. et PACK L. C........................ C. P. 114
Vitesse de réaction aux limites de phases et sa relation avec la fréquence de vibration du réseau. JAGITSCH R. C. P. 115
La fission des glycols par les radicaux oxhydriles. WATERS W. A......................... C. P. 115
Influence du milieu extérieur sur la réactivité des hauts polymères. BURNETT G. M. et MELVILLE H. W. C. P. 115
Processus d'initiation des chaînes dans la réaction entre l'hydrogène et l'oxygène, entre les seconde et troisième limites d'explosion. ASHMORE P. G. et DAINTON F. S................................. C. P. 115
L'inflammation des mélanges grisouteux. AUDIBERT E. C. P. 115
Sur la déflagration des mélanges d'acétylène et d'oxygène. GUENOCHE H. et LAFFITTE P......... C. P. 115
A propos du cognement des moteurs à essence et du pouvoir anti-détonant de moteurs et de carburants. BRUNNER M.......................... C. P. 115
Recherches sur la catalyse d'oxydation. TERNISIEN J. et MELOT H. F......................... C. P. 115
La formation du méthane en rapport avec l'adsorption, activée par le nickel et le cuivre; de l'hydrogène et de l'oxyde de carbone. ITTERBEEK A. VAN et DINGENEN W. VAN......................... C. P. 116
Sur la vitesse d'une réaction en un point d'une masse catalytique. LOISY R.................... C. P. 116
Fixation d'hydrogène par le cuivre empoisonné. Expériences avec variation de température. GRIFFIN C. W................................. C. P. 116
Structure des pellicules catalytiques métalliques. ELEY D. D.................................. C. P. 116
Qu'est-ce qu'une phase ? ANTONOFF G......... C. P. 116
Contribution à la thermodynamique des gaz réels. DZUNG L. S........................... C. P. 116
Théorie thermodynamique des équilibres physico-chimiques. PIONTELLI R................... C. P. 116
Recherches sur la dissociation du carbonate de calcium. CHEUTIN A............................ C. P. 116
Sur la dissociation du nitrate de glucinium. TEREM H. N................................. C. P. 116
Action des gaz inertes sur la dissociation des chlorures d'argent ammoniacaux. HEROLD A.......... C. P. 117
Action d'une substance étrangère sur la transformation : $NO_3NH_4 (IV) \rightleftharpoons NO_3NH_4 (III)$. CAMPBELL A. N. et CAMPBELL A. J. R..................... C. P. 117
Résultats de recherches aux basses températures. II. Le diagramme d'état de HBr-DBr. CLUSIUS K. C. P. 117
Thermodynamique chimique. PARTINGTON J. R. C. P. 117
Chaleur de formation et numéro atomique. SÜE P. C. P. 117
Capacités calorifiques moléculaires des fluorures de calcium et de magnésium à haute température. NAYLER P. F......................... C. P. 117
Le système fer-oxygène. II. Équilibre et thermodynamique de l'oxyde liquide et autres phases. DARKEN L. S. et GURRY R. W..................... C. P. 117
Influence des réactions latérales sur les équilibres d'isomérisation expérimentaux. BATES J. R...... C. P. 117
L'énergie libre des réactions entre corps dissous. MICHAUD F.......................... C. P. 117
Chaleur latente de vaporisation et pression de vapeur. SEGLM L............................. C. P. 118
Propriétés thermodynamiques de l'hydrogène et du deutérium pour des pressions croissantes et des températures comprises entre 0° C et 150° C. MICHELS A. et GOUDEKET M......................... C. P. 118

Sur l'énergie au zéro absolu de l'hydrure et du deutériure du lithium. Groot D. R. de et Biedermann M. M. .... C. P. 118
Les enthalpies à haute température de TiO, Ti_2O_3, Ti_3O_5 et TiO_2. Naylor B. F. .... C. P. 118
Les chaleurs spécifiques à basse température des métatitanates de fer, de calcium et de magnésium. Shomate C. H. .... C. P. 118
Les chaleurs spécifiques de TiO_3Na_2, $Ti_2O_5Na_2$ et $Ti_3O_7Na_2$ aux basses températures. Shomate C. H. .... C. P. 118
Les enthalpies à haute température des métatitanates de calcium, de fer et de magnésium. Naylor B. F. et Cook O. A. .... C. P. 118
La chaleur spécifique, l'entropie, les chaleurs de fusion et de vaporisation et la pression de vapeur du butène-1. L'entropie au zéro absolu du verre. L'entropie du gaz, déduite des données moléculaires. Aston J. G., Fink H. L., Bestul A. B., Pace E. L. et Szasz G. J. .... C. P. 118
La chaleur spécifique, la tension de vapeur, les chaleurs de fusion et de vaporisation du cyclopropane. Entropie et densité du gaz. Ruehrwein R. A. et Powell T. M. .... C. P. 119
Données thermiques aux basses températures, pour les cinq isomères de l'hexane. Douslin D. R. et Huffman H. M. .... C. P. 119
Chaleurs de polymérisation. II. Quelques esters de l'acide méthylacrylique. Tong L. K. J. et Kenyon W. O. .... C. P. 119
Composés d'addition de l'anhydride sulfureux avec la pyridine et les picolines. Hoffman K. R. et Werf C. A. van der .... C. P. 119
La formation de complexes avec les amines de poids moléculaire élevé. II. Étude spectrophotométrique du système dodécylamine-acétate cuivrique. Broome F. K., Ralston A. W. et Thornton M. H. .... C. P. 119
Le système carbonate de sodium, sulfate de sodium, hydroxyde de sodium, eau à 100° C. Green S. J. et Frattali F. .... C. P. 119
Le système ternaire sulfate d'argent, acide sulfurique, eau à 25° C. Simons E. L. et Ricci J. E. .... C. P. 119
Le système ammoniac-acide phosphorique-eau à 75° C. Brosheer J. C. et Anderson J. F. .... C. P. 119
Le système sulfate d'aluminium-éthanol-eau à 30 et 80°. Gee E. A. .... C. P. 119
L'hydrogénation photosensibilisée au mercure ($3p_1$) de l'éthylène. Le Roy D. J. et Kahn A. 140
Théorie de la vitesse de combustion. II. La loi de la racine carrée pour la vitesse de combustion. Tanford C. et Pease R. N. 140
Réactions de la pyrite de fer : décomposition thermique, réduction par l'hydrogène et oxydation par l'air. Schwab G. M. et Philinis J. 140
La chaleur de formation et l'énergie libre de l'acide chloreux. Fontana B. J. et Latimer W. M. 140
Le mécanisme de la rupture par les alcalis des liaisons silicium-hydrogène : coefficients de température des vitesses de rupture de quelques trialcoylsilanes. Price F. P. 140
L'analyse des mélanges d'amines aliphatiques : dosage des amines aliphatiques tertiaires en présence d'amines primaires, secondaires et d'ammoniaque. Wagner C. D., Brown R. H. et Peters E. D. 140
Calcul des chaleurs d'isomérisation et des différences des chaleurs de vaporisation des isomères, pour les hydrocarbures paraffiniques. Wiener H. 141
La réaction du charbon avec l'oxygène en présence de la soude aqueuse. Effet de la méthylation avec le sulfate diméthylique. Yohe G. R. et Blodgett E. O. 141
La préparation et quelques propriétés des hydrures des éléments du quatrième groupe du système périodique et de leurs dérivés organiques. Finholt A. E., Bond A. C., Wilzbach K. E. et Schlesinger H. I. 141
Bromures inférieurs anhydres du celtium. Schumb W. C. et Morehouse C. K. 141
La théorie du non-équilibre des vitesses absolues de réaction. Zwolinski B. J. et Eyring H. 141
Préparation et propriétés des protéines du sérum et du plasma. XV. Quelques facteurs influençant le dosage quantitatif du fibrinogène. Morrison P. R. 141
Théorie et cinétique de l'oxydation spécifique. I. La réaction manganèse trivalent-oxalate. Duke. F. R. 141
Cinétique de la décomposition de l'acide trichloracétique dans les mélanges eau-formiamide. Cochran C. N. et Verhoek F. H. 142
Théorie et cinétique de l'oxydation spécifique. II. La réaction périodate-glycol. Duke F. R. 142
Mécanisme de la réaction acétophénone-iode-pyridine. Pearson R. G. 142
Le mécanisme des processus initiés par les atomes excités. III. Réactions photosensibilisées des hydrocarbures. Laidler K. J. 142
Vitesse de l'onde de détonation autour du point d'initiation dans les explosifs brisants. Shepherd W. C. F. 142
Flammes de gaz inhabituelles. David W. T. et Mann J. 142
Propriétés des explosifs liquides. Vines R. G. 142
Propagation de la détonation dans les explosifs puissants. Mitchell D. et Paterson S. 143
Évaluation des coefficients de vitesse de polymérisation. I. Photopolymérisation directe de l'acétate de vinyle. Burnett G. M. et Melville H. W. 143
Évaluation des coefficients de vitesse de polymérisation. II. Polymérisation de l'acétate de vinyle photosensibilisé par le peroxyde de benzoïle. Burnett G. M. et Melville H. W. 143
Évaluation des coefficients de vitesse de polymérisation. III. Influence du milieu sur la polymérisation. Burnett G. M. et Melville H. W. 143
Énergie de liaison des noyaux très légers. Fröhlich H., Huang K. et Sneddon I. N. 143
Calcul des constantes d'équilibre pour les réactions d'échange des isotopes. Bigeleisen J. et Goeppert Mayer M. 144
Calcul de l'énergie d'activation pour la racémisation du 2.2'-dibromo-4.4' dicarboxydiphényle. Westheimer F. H. 144
L'entropie de mélange des mélanges liquides binaires. Wood S. E. 144
Concentrations d'équilibre en atomes et radicaux libres dans les flammes d'oxyde de carbone et rapport avec les vitesses de combustion. Tanford C. et Pease R. N. 144
Théorie de la vitesse de combustion. I. Température et concentrations en radicaux libres au voisinage du front de la flamme; importance relative de la conduction de la chaleur et de la diffusion. Tanford G. 144
Séparation des isotopes de l'azote par réaction d'échange entre l'ammoniaque et les solutions de nitrate d'ammonium. Kirshenbaum I., Smith J. S., Crowell T., Graff J. et Mc Kee R. 144
Fluoroisocyanates de silicium. Forbes G. S. et Anderson H. H. 145
Forme généralisée de la loi de vitesse de réaction pour les réactions homogènes. Brinkley S. R. et Weller S. 145
Application du principe de la pile de concentration aux études cinétiques. II. Oxydation de l'acide oxalique par le sulfate cérique. Ross R. D. et Swain C. G. 145
Dissociation des composés d'addition du triméthylbore avec les éthylamines. Configuration des éthylamines. Brown H. C. et Taylor M. D. 145
Chaleurs de polymérisation. III. Styrène et styrènes substitués. Tong L. K. J. et Kenyon W. O. 145
L'interaction du peroxyde d'hydrogène et de l'acide hypochloreux en solutions acides contenant des ions chlorure. Connick R. E. 145
Les composés d'addition des tétrachlorures du groupe IV *a* avec le diphényléther et l'anisol. Sisler H. H. et Cory J. C. 145
Synthèse à partir du gaz carbonique de méthanol et d'iodure de méthyle à carbone radioactif. Tolbert B. M. 146

Procédés d'oxydation. XVIII. Une classification des réactions sur la base de la théorie des semiquinones. Lu Valle J. E. et Weissberger A. ... 146

La réaction directe et photochimiquement induite sensibilisée du chlore et de l'acide oxalique. Comparaison avec la réaction chimiquement induite. Hochhauser I. L. et Taube H. ... 146

Thermodynamique des solutions aqueuses d'acide fluorhydrique. Broene H. H. et Vries T. de. ... 146

Interprétation électronique de la réaction des oléfines avec les peracides organiques. Swern D. ... 146

La synthèse du chrome hexacarbonyl. Owen B. B., English J., Cassidy H. G. et Dudon C. V. ... 146

Étude de la cinétique de la réaction entre le pentoxyde d'azote et l'oxyde nitrique. Smith J. H. et Daniels F. 146

Étude de la vitesse d'oxydation de l'oxyde nitrique par les vapeurs d'acide nitrique. Smith J. H. ... 146

Procédés d'oxydation. XX. Le mécanisme des réactions d'auto-oxydation en présence de catalyseurs et d'inhibiteurs étrangers. Lu Valle J. E. et Weissberger A. ... 147

Énergies et entropies d'activation dans le réarrangement des groupes allyles dans les systèmes à trois carbones. Foster E. G., Cope A. C. et Daniels F. ... 147

La formation de manganèse trivalent dans les solutions fortes d'acide sulfurique. Hichs J. F. G. et Krockmalski E. ... 147

Observations sur la stabilité des systèmes baryum-hydrogène et zirconium-hydrogène. Schumb W. C., Sewell E. F. et Eisenstein A. S. ... 147

Cinétique et mécanisme de la réaction de l'acide bromhydrique avec l'éthanol. Grunwald E. et Winstein S. ... 147

Équilibres en solutions saturées salines. II. Les systèmes ternaires $CaCl_2$-$MgCl_2$-H_2O, $CaCl_2$-KCl-H_2O, $MgCl_2$-KCl-H_2O à 75°. Lightfoot W. J. et Prutton C. F. ... 147

Chaleurs de formation de $3CaO.B_2O_3$, $2CaO.B_2O_3$, $CaO.B_2O_3$ et $CaO.2B_2O_3$. Torgeson D. R. et Shomate C. H. ... 147

Le mécanisme des polymérisations en émulsions. III. L'oxygène comme co-monomère dans la polymérisation en émulsion du styrène. Bovey F. A. et Kolthoff I. M. ... 147

Chimioluminescence ultraviolette par oxydation du carbone. Audubert R. et Racz C. ... C. P. 17

Quelques observations sur la photochimie des substances fluorescentes. II. Extinction de la fluorescence par concentration (self-extinction). Weiss J. et Weil-Malherbe H. ... C. P. 17

Étude de la durée de vie moyenne des atomes de mercure excités par des fréquences voisines de celles de la résonance. Lennuier R. ... C. P. 17

L'effet photogalvanique. I. Les propriétés photochimiques du système fer-thionine. II. Les propriétés photogalvaniques du système fer-thionine. Rabinowitch E. ... C. P. 17

Photochimie. Photographie.

Durée de la fluorescence du diacétyle et de l'acétone. Almy G. M. et Anderson S. ... C. P. 17

La décomposition de l'éthane photosensibilisée par le mercure. IV. La réaction à haute température. Steacie E. W. R. et Cunningham R. L. ... C. P. 17

Les réactions du propane photosensibilisées par le mercure aux basses pressions. Darwent B. et Steacie E. W. R. ... C. P. 17

Sur les longueurs d'onde des radiations ultraviolettes susceptibles de produire de l'ozone et sur l'influence de la pression dans cette production. Briner E. et Perrottet E. ... C. P. 18

L'oxydation photochimique de l'ion iode sensibilisée par l'éosine. Influence de la concentration en oxygène et de l'intensité lumineuse. Livingston R. ... C. P. 18

Quelques observations sur la photochimie des substances fluorescentes. I. L'extinction de la fluorescence à l'aide de l'oxyde nitrique et la formation photochimique de nitrooxydes. Weil-Malherbe H. et Weiss J. ... C. P. 29

La photolyse du persulfate. Heidt L. J. ... C. P. 52

L'effet d'un éclairage intermittent sur une réaction en chaîne avec des paliers de rupture de chaîne monomoléculaires et bimoléculaires. Rice O. K. ... C. P. 52

Les réactions de l'éthylène photosensibilisé par le mercure. Leroy D. J. et Steacie E. W. R. ... C. P. 52

Les réactions du propane photosensibilisé par le cadmium. Steacie E. W. R., Leroy D. J. et Potvin R. C. P. 53

Photosensibilisation et fluorescence dans les hydrocarbures aromatiques. West W. et Miller W. E. C. P. 53

La polymérisation de l'éthylène photosensibilisée par les atomes de cadmium 5^1P_1. Steacie E. W. R. et Leroy D. J. ... C. P. 53

Les réactions de l'éthylène photosensibilisées par le zinc. Habeeb H., Leroy D. J. et Steacie E. W. R. C. P. 53

La photolyse en chaîne de l'acétaldéhyde en lumière intermittente. Haden W. L. et Rice O. K. ... C. P. 53

La photolyse de l'acétone en présence de mercure. Saunders K. W. et Taylor H. A. ... C. P. 53

Dénombrement des radicaux alkyles libres. Application à la photolyse de l'acétone. Feldman M. H., Ricci J. E. et Burton M. ... C. P. 53

La photolyse de l'azométhane en présence d'hydrogène. Taylor H. A. et Flowers R. G. ... C. P. 53

Fluorescence de l'anthracène en présence de naphtacène. Ganguly S. ... C. P. 53

Effets de la lumière sur le chlore soumis à une décharge électrique, influence de l'intensité et la fréquence. Joshi S. et Deo P. ... C. P. 53

Photoréaction avec un coefficient de température négatif. Weber K. et Asperger S. ... C. P. 54

Transfert d'énergie intramoléculaire. La fluorescence des complexes d'europium. Weissman S. I. ... C. P. 54

Orientation des molécules produite par photochimie dans des solvants solides. Lewis G. N. et Bizeleisen P. C. P. 54

Le mécanisme des processus provoqués par des atomes excités. I. La désactivation du sodium excité. II. Photosensibilisation par le mercure et le cadmium excités. Laidler K. J. ... C. P. 54

Du miroir d'argent de Drayton et Liebig à la couche sensible de gélatino-bromure. Dony-Hénault O. C. P. 54

Cinétique et mécanisme du développement photographique. II. Cinétique du développement de la couche photographique (une nouvelle équation pour la cinétique de la formation des grains dans les réactions photochimiques). Bogdarsarion C. ... C. P. 54

Photosynthèses et phosphorylation. Ruben S. .. C. P. 67

Chimie de la fluorescence. Ment J. de. ... C. P. 67

Réactions avec la lumière solaire. V. Oliveri-Mandala E., Deleo E. et Caronna O. ... C. P. 88

Deux nouveaux procédés de photographie infrarouge. I. Heintz E. ... C. P. 88

Théorie de l'image latente photographique. Mott N. F. ... C. P. 89

Étude expérimentale de la photolyse de l'acide azothydrique et de ses sels. Bonnemay M. ... C. P. 120

Essai d'interprétation théorique de la photolyse des solutions aqueuses d'acide azothydrique et des azotures alcalins. Bonnemay M. ... C. P. 120

Mise en évidence d'une impureté photo-chimiquement active dans les gélatines. Rousselot A. ... C. P. 120

Luminescence des composés du cérium. Kröger F. A. et Bakker J. ... C. P. 120

Affaiblissement de la luminescence des phosphosulfures de zinc excitée par les rayons X. Groot W. de. C. P. 120

Recherches photochimiques. VII. La photolyse de la diméthylhydrazine non symétrique. OVERMAN J. D. et WIIG E. O .... C. P. 120
Cinétique du développement par l'hydroxylamine. JAMES T. H. .... C. P. 120
Non-additivité des propriétés du génol et de l'hydroquinone dans les révélateurs. JAMES T. H. ... C. P. 121
Le développement, réaction hétérogène catalysée. JAMES T. H. .... C. P. 121
Les fixateurs tannants à l'alun de chrome. WILLCOCK R. B. .... C. P. 121
Sensibilité spectrale des émulsions Lippman non chromatisées. VASSY Mme A., SCHONNE P. et VASSY E. C. P. 121
Études photochimiques. XXXVIII. Étude plus complète de la photochimie de la méthyl-n-butylcétone. DAVIS W. et NOYES W. A. 148
Cinétique de la photolyse de l'iodure de méthyle et des hydracides. I. Photolyse de l'acide iodhydrique en présence d'iode, d'acide bromhydrique et d'acide chlorhydrique. WILLIAMS R. R. et OGG R. A. 148
Cinétique de la photolyse de l'iodure de méthyle et des hydracides. II. Photolyse de l'iodure de méthyle en présence d'iode et d'hydracides. WILLIAMS R. R. et OGG R. A. 148

Solutions. Mélanges liquides.

La solubilité de la silice dans l'eau à haute température. KENNEDY G. C. .... C. P. 18
Influence d'électrolytes dans la solubilité de substances organiques dans l'eau. WYK A. J. A. VAN DER. C. P. 18
La solubilité du palmitate de sodium dans les liquides organiques. LEGGETT C. W., WOLD R. D. et MC BAIN J. W. .... C. P. 18
Les chaleurs de mélange dans le système ternaire éthanol-acide acétique-acétate d'éthyle déterminées par une méthode approchée rapide. LONGTIN B. C. P. 18
Le coefficient de diffusion du sulfate cuivrique entre 0,0 et 0,35 m à 25° C. EVERSOLE W. G., KINDVATER H. M. et PETERSON J. D. .... C. P. 18
Minima dans les courbes tension superficielle-concentration des solutions d'alcool-sulfates de sodium. MILES G. D. et SHEDLOVSKY L. .... C. P. 18
Étude de la viscosité relative des solutions non aqueuses. BRISCOE H. T. et RINEHART W. T. . C. P. 18
La thermodynamique des solutions de hauts polymères. I. L'énergie libre de mélange de solvants et de polymères à distribution hétérogène. II. La solubilité et le fonctionnement d'un polymère à distribution hétérogène. SCOTT R. L. et MAGAT M. ... C. P. 19
Agents chimiques possédant des surfaces actives. DEE SNELL F. .... C. P. 19
Monographes pour la tension superficielle et la viscosité des liquides organiques. DAVIS D. S. .... C. P. 19
Les applications industrielles de l'azéotropisme. LÉVÊQUE E. .... C. P. 19
Vitesse de propagation des ultrasons dans les mélanges méthanol-tétrachlorure de carbone. DERENZINI T. et GIACOMINI A. .... C. P. 19
Propriétés thermodynamiques des solutions aqueuses salines. Chaleurs latentes de vaporisation et autres propriétés par la méthode du courant gazeux. HUNTER J. B. et BLISS H. .... C. P. 29
Viscosité et tension de vapeur correspondantes de liquides. OTHMER D. F. et CONWELL J. W. ... C. P. 30
La valeur analytique du changement de volume d'une substance minérale pendant la dissolution. SPITZER L. C. P. 30
Solubilités gaz-liquide et pressions en présence d'air. Systèmes eau-acétone et acétone-huiles minérales. OTHMER D. F., KOLLMAN R. C. et WHITE R. E. C. P. 30
Viscosité des solutions d'aluminates carbonatées. HALL J. M. et GREEN S. J. .... C. P. 30
Densité des solutions de sulfate d'aluminium. SILVA J. W. et CHENEVEY J. E. .... C. P. 30
Distillation azéotropique. EWELL R. H., HARRISSON J. M. et BERG L. .... C. P. 30
Équilibre vapeur-liquide des mélanges binaires d'hydrocarbures à points d'ébullition voisins. RICHARDS A. R. et HARGREAVES E. .... C. P. 30
Équilibres ternaires de liquides déduits des données binaires liquide-vapeur, TREYBAL R. E. ...... C. P. 30
Équations de répartition. CAMPBELL J. A. ...... C. P. 30
Solubilités du système ternaire aniline-toluène-eau. SMITH J. C. et DRESEEL R. F. .... C. P. 30
Expériences sur la semi-perméabilité. JUNG C. . C. P. 55
Le système binaire gaz carbonique-eau sous pression. WIEBE R. .... C. P. 55
Influence du pH et des sels sur la solubilité de l'oxalate de calcium. HOOVER A. et WYESINHA G. .... C. P. 55
Tension superficielle et dimensions moléculaires. BIDLER A. et SMITH J. .... C. P. 55
Loi de variation de la tension superficielle avec la température. MEZGER E. .... C. P. 55
Viscosité des solutions des constituants amylose de l'amidon. FOSTER J. F. et HIXON R. M. ..... C. P. 55
Action de la lumière sur la cellulose. MONTONNA R. et WINDING C. .... C. P. 55
La diffraction des rayons X par les mélanges de benzène et de cyclohexane liquides. EISENSTEIN A. et GINGRICH N. S. .... C. P. 55
Propriétés physiques des solutions de lactates de sodium, de potassium et d'ammonium. DIETZ A. A., DEGERING et SCHOPMEYER H. H. .... C. P. 55
Mélanges binaires de liquides. KEYES D. ...... C. P. 56
Pression de vapeur des solutions aqueuses de chlorure de sodium à 20, 25 et 30° et pour des concentrations allant de 2 m à la saturation. OLYNYK P. et GORDON A. R. .... C. P. 67
Sur l'application de la méthode de Scheffer-Kawalki à la détermination des coefficients de diffusion des substances dissoutes. FALINSKI M. .... C. P. 67
Solubilités de l'oxygène et de l'azote dans les solvants organiques de — 25° à 50° C. KRETSCHMER C. B., NOWAKOWSKA J. et WIBBE R. .... C. P. 67
Isothermes de solubilité et de densité des solutions de nitrates de potassium et d'ammonium dans l'isopropanol. THOMPSON A. R. et MOLSTAD M. C. C. P. 67
Solubilité du chromate de baryum dans des milieux diversement ionisés. BEYER G. L. et RIEMAN W. C. P. 67
La coordination de l'ion argent avec les composés non saturés. III. Mélanges de triméthylène et de cyclohexène. LUCAS H. S., BILLMEYER F. W. et PRESSMAN D. .... C. P. 67
Sur la viscosité des solutions salines. LETRA G. . C. P. 68
Agents modifiant la tension superficielle. ANSON M. C. .... C. P. 68
Sur les azéotropes orthobares contenant un ester mono- ou bivalent. LECAT M. .... C. P. 68
Sur les azéotropes binaires orthobares à un constituant bifonctionnel. LECAT M. .... C. P. 68
Équilibre liquide-vapeur du système eau-acétylméthylcarbinol. BLOM R. H. et EFRON A. .... C. P. 68
Équilibre liquide-vapeur des systèmes binaires d'hydrocarbures. HARRISON J. M. et BERG L. .... C. P. 68
Tensio-activité. IX. Mesures cryoscopiques et mesure de tensio-activité dans les solutions benziliques d'alcools gras. GIACALONE A. .... C. P. 89
États de dispersion du polonium dans l'eau, l'alcool et l'acétone. BOUISSIÈRES G., CHASTEL R. et VIGNERON L. .... C. P. 89
Étude des solutions de l'ammoniac dans les alcools propyliques et isopropyliques absolus. HATEM Mme S. C. P. 89
Pression partielle de l'anhydride carbonique au-dessus des solutions aqueuses contenant de la soude caustique et du carbonate de sodium. DEE T. P. ...... C. P. 89

Propriétés des surfaces récemment formées. IV. Influence de la longueur de chaîne et de la structure des alcools sur les tensions superficielles statiques et dynamiques des solutions hydroalcooliques. ADDISON C. C. C. P. 89

Une méthode tensiométrique pour évaluer la surface de mouillabilité par la mesure de l'angle de contact. WAKEHAM H. et SKAU E. L. .... C. P. 89

« Condensation rétrograde ». KATZ D. L. et KURATA F. C. P. 89

Azéotropes du benzène et des hydrocarbures. BIRCH S. F., COLLIS C. B. et LOWRY R. A .... C. P. 90

Comportement non idéal de quelques systèmes binaires d'hydrocarbures. COLLIS C. B .... C. P. 90

Pressions de vapeur totale et partielle des mélanges binaires; dioxane et benzène à 25°. TEAGUE P. C. et FELSING W. A. .... C. P. 90

Le système eau-*n*-butanol-toluène à 30°. FUOSS R. M. C. P. 90

L'influence de la préparation de la membrane sur la pression osmotique de l'acétate de polyvinyle dans l'acétone. ROBERTSON R. E., MC INTOSH R. et GRUMMITT W. E. .... C. P. 121

Le poids moléculaire de quelques acétates de polyvinyle. MC INTOSH R. et MORRISON J. A. .... C. P. 121

Mesures ébulliométriques. SWIETOSLAWSKI W. .. C. P. 121

Preuve thermodynamique de la règle de Maxwell sur l'évaluation de la pression d'une vapeur saturée. DEKKER J. W. .... C. P. 121

Équilibre liquide-vapeur dans trois systèmes : hydrogène-paraffine. DEAN M. R. et TOBKE J. W. .. C. P. 121

Solubilité et point de fusion en fonction des dimensions des particules. HARBURY L. .... C. P. 122

Mécanisme de l'action solvante. Influence de la forme et de la taille des molécules sur le pouvoir solvant en fonction de la température. SOOLITTLE A. K. C. P. 122

La pression de vapeur des solutions de gaz carbonique dans le difluorodichlorométhane. GORDON A. R. et MC WILLIAM E. A. .... C. P. 122

Nouvelle méthode interférentielle d'étude de la diffusion dans les liquides. CALVET E. et CHEVALERIAS R. C. P. 122

Étude de l'hydratation des ions Na^+ et Cl^-. CORDIER M. .... C. P. 122

Chaleurs de dilution des solutions aqueuses de l'α et de la β-alanine à 25° C. BENESI H. A., MASON L. S. et ROBINSON A. L. .... C. P. 122

La capacité calorifique des solutions aqueuses d'acide fluorhydrique. THORVALDSON T. et BAILEY E. C. C. P. 122

La solubilisation des colorants insolubles dans l'eau dans les solutions de savon. MC BAIN J. W. et GREEN A. A. .... C. P. 122

Le facteur temps et les minima de tension interfaciale. MATTHEWS J. .... C. P. 123

Effet des électrolytes sur les détersifs à cathion actif. HILL J. A. et HUNTER C. L. F. .... C. P. 123

Solutions de sulfate de titane; mesure de l'indice de réfraction et de la viscosité. HIXSON A. W. et STETKEWICZ J. D. .... C. P. 123

Viscosité des solutions macromoléculaires. CONSEILLER Y. C. P. 123

Relations entre la pression de vapeur et la viscosité dans les méthylpolysiloxanes. WILCOCK D. F. C. P. 123

Action des solvants et de la température sur la viscosité du polysaccharide de la mousse d'Irlande (Irish moss) et action des solvants sur sa gélification initiale. RICE F. A. H. .... C. P. 123

Note sur les viscosités des solutions de fulmicoton dans un mélange de nitroglycérine et nitroglycol. FENSOM D. .... C. P. 123

Instabilité des solutions de hauts polymères. MORRISON J. A., HOLMES J. M. et MC INTOSH R. C. P. 123

Étude de mélanges liquides binaires chloroforme + cétone. SEGUIN M. .... C. P. 124

Azéotropes orthobares divers. LECAT M. .... C. P. 124

Sur la thermodynamique des solutions de non-électrolytes et ses applications techniques. III. Systèmes avec composants associés. REDLICH O. et KISTER A. T. 148

Les solubilités de quatre acides amino-butyriques et les densités des solutions aqueuses des acides à 25°. MASON L. S. 148

Solubilité de savons et de quelques sels dans des mélanges solvants dont l'un est du type glycol. PALIT S. R. 149

La solubilité des gaz dans les élastomères. BARRER R. M. 149

Le traitement statique des polymères à dilution infinie. ORR W. J. C. 149

Sur la dépendance de la concentration des vitesses de sédimentation et de diffusion des macromolécules en solution. Préliminaire. SINGER S. J. 149

Une méthode à contact mobile pour la mesure du transport de non-électrolytes dans un mélange de solvants. LONGSWORTH L. G. 149

Dépendance de la température de la pression osmotique des solutions de chlorure de polyvinyle. DOTY P. et MISHUCK E. 150

Quelques études dans le système
$AlCl_3$-$FeCl_3$-KCl-NaCl-HCl-H_2O
à 25, 30 et 35°. MILES G. E. 150

Viscosités, densités et indices de réfraction de solutions de chlorure de dodécylammonium dans diverses dilutions aqueuses d'éthanol. RALSTON A. W. et HOERR C. W. 150

Étude des phases des systèmes palmitate de sodium-électrolyte alcalin-eau. MERRILL R. C. et GETTY R. .. 150

Oxydation polarographique du vanadium tétravalent. LINGANE J. J. et MEITES L. 150

Les propriétés physiques et chimiques des solutions dans les hydrocarbures du bromure d'aluminium. I. La solubilité du bromure d'aluminium dans le *n*-hexane. BŒDEKER E. R. et OBLAD A. G. 150

Le système sulfate de potassium-sulfate de soude-sulfate de magnésium-eau à 35°. BAYLISS N. S., COLE A. R. H., EWERS W. E. et JONES N. K. 150

Électrochimie.

L'activité de l'ion Cl^- dans les milieux chlorhydriques concentrés. DUBOUX M. et VUILLEUMIER C. .. C. P. 19

Sur la conductibilité de quelques mélanges d'acides minéraux RO_3H_3 et de dérivés polyhydroxylés organiques. KOHLER P. .... C. P. 19

L'ionisation d'électrolytes forts. I. Remarques générales, acide nitrique. REDLICH O. et BIGELEISEN J. C. P. 19

Ions complexes. VII. Une méthode de solubilité pour la détermination de constantes d'instabilité en solution et les ammines de nickel, cadmium et magnésium. DERR P. F. et VOSBURGH W. C. .... C. P. 20

L'influence des substituants sur la force de l'acide benzoïque. V. Dans l'alcool-*n*-propylique. ELLIOTT J. H. .... C. P. 20

Calcul des propriétés thermodynamiques et association des solutions d'électrolytes. SCATCHARD G. et EPSTEIN L. F. .... C. P. 20

Les propriétés électrochimiques des membranes minérales. III. Évaluation des activités de l'ion ammonium. IV. Mesure des activités de l'ion ammonium dans les argiles colloïdales. MARSHALL C. E. et BERGMAN W. E. .... C. P. 20

Discussion et interprétation des résultats sur la migration de l'acide lauryl-sulfonique dans les solutions aqueuses. RYSSELBERGHE P. VAN .... C. P. 20

Les définitions des acides et des bases de Lewis et Brönsted-Lowry. KOLTHOFF I. M. .... C. P. 20

La vitesse de dissolution des métaux dans les acides en fonction de la surtension. I. Le potentiel de diffusion. II. La dissolution du cadmium dans l'acide sulfurique. KIMBALL G. E. et GLASSNER A... C. P. 20

Effet du chlorure de thorium sur le potentiel à l'interface entre la silice vitreuse et les solutions de chlorure de potassium. WOOD L. A.................... C. P. 20

Sur le mécanisme de l'émission de rayonnement ultraviolet par polarisation anodique. AUDUBERT R. C. P. 20

Électrode de verre pour les mesures du pH de solutions d'acide chromique. HARTFORD W........... C. P. 21

Électrode à mercure à goutte. KAHAN G. J..... C. P. 21

Électrode à goutte de mercure simplifiée pour analyse polarographique. Mc REYNOLDS R. C......... C. P. 21

Détermination photoélectrique du pH. (*Rev. Sc. Instr.*, 1944, 15, p. 353)........................ C. P. 21

Changements périodiques de la résistance électrique de l'eau soumise à des aérations successives. KIRSCHNER F.................................. C. P. 21

Détermination du pH des matières textiles. WAKEHAM R. R. et SKAU E. L...................... C. P. 21

Sur la variation du pH des filtrats des mélanges de chlorure et de sulfate de magnésium et d'ammoniaque. GALLIN G....................... C. P. 21

Notions de polarographie. ROY POCHON M. C... C. P. 21

Le potentiel d'oxydation de l'électrode chromocyanure-chromicyanure et la polarographie des complexes du cyanure de chrome. HUME C. N. et KOLTHOFF I. M. C. P. 21

L'électrochimie des bains d'halogénures d'aluminium fondus. I. L'aluminium comme électrode de référence. VERDIECK R. G. et YNTEMA L......... C. P. 21

L'électrochimie des bains d'halogénures d'aluminium fondus. II. Les potentiels de dépôt du chrome, du molybdène et du tungstène. MARSHALL E. E. et YNTEMA L. F........................... C. P. 21

Dépôt électrolytique de chrome. DUBPERNELL G. C. P. 21

Chromage électrolytique sur le laiton. WAGNER G. C. P. 21

Étamage électrolytique en bain alcalin. Oplinger F. F. et BAUCH F............................ C. P. 21

Plombage électrolytique. GRAY A. G. et BLUM W. C. P. 21

Bains de cuivrage au cyanure à haute efficacité. BENNER H. L. et WERNLUND C. J.................. C. P. 22

Dépôt électrolytique du laiton et du bronze. Données sur de nouveaux procédés. YOUNG C. B. F... C. P. 22

Le dépôt électrolytique d'indium. Données opératoires pour un bain de sulfate d'indium. LINFORD H. B. C. P. 22

Dépôt électrolytique d'indium. MULLIN U. A... C. P. 22

Action des agents mouillants sur le dépôt électrolytique du nickel. DAVIS R. F., WOLFE K. et FRANCE V. G. C. P. 22

Sur quelques composés du fer qui se déposent simultanément aux deux pôles. ANTONOFF G...... C. P. 22

Sur quelques particularités de l'accumulateur au plomb fonctionnant aux basses températures. BRINER E. et YALDA A.............................. C. P. 22

Électrocinétique. XXVI. L'effet électrovisqueux. III. Dans les systèmes β-lactoglobuline. Interprétation des valeurs de $K\Phi$ obtenues à partir des données de l'électroviscosité. BRIGGS D. R. et HANIG M.. C. P. 22

Étude conductométrique des acides RO_3H_3. DUCKERT R., KOHLER P. et WENGER P.................. C. P. 30

Le potentiel de l'électrode d'ions ytterbique-ytterbeux. LAITINEN H. A......................... C. P. 31

Nombres de transport des halogénures de zinc. EGAN D. M. et PARTINGTON S. R................ C. P. 31

Réduction d'iodate et de bromate en milieu acide à l'aide de l'électrode à goutte de mercure. ORLEMANN E. F. et KOLTHOFF J. M................... C. P. 31

Potentiels de diffusion et mobilités des ions multivalents : ferrycianure et ferrocyanure de potassium. PRIDEAUX E. B. R................................ C. P. 31

Indicateurs d'oxydo-réduction obtenus par substitution dans le complexe fer-phénantroline-1.10. Détermination du potentiel comme fonction de la concentration en acide. SMITH G. F. et RICHTER F. P......... C. P. 31

Recherches sur l'électrolyse avec courant ondulé. II. Particularités observées dans la production d'ozone par électrolyse. BRINER E. et YALDA A....... C. P. 31

Études sur la chimie et la structure des précipités et dépôts anodiques. I. Sur le comportement anodique du zinc en bain de lessive de soude. HUBER K. C. P. 31

Rayon ionique du cuivre divalent. GOLDSCHMIDT V. et WELLS A.................................. C. P. 56

Mélanges de sels fondus comme solutions ioniques. TEMKIN M................................... C. P. 56

Propriétés électrolytiques des sels d'ammonium quaternaires à chaîne paraffinique. SCOTT A. B. et TARTAR H. V.................................. C. P. 56

La variation avec la température des nombres de transport du chlorure de sodium en solution aqueuse. ALLGOOD R. W. et GORDON A. R.......... C. P. 56

La conductibilité et les mobilités ioniques des solutions aqueuses de chlorure de potassium et de chlorure de sodium entre 15 et 45°. GUNNING H. E. et GORDON A. R.................................. C. P. 56

L'élimination des erreurs dues à la polarisation des électrodes dans les mesures des constantes diélectriques des électrolytes. SHAW T. M......... C. P. 56

Propriétés électrolytiques des solutions aqueuses d'octane sulfonate d'octyltriméthylammonium et de décane sulfonate de décyltriméthylammonium. SCOTT A. B., TARTAR H. V. et LINGAFELTER E. C......... C. P. 56

La conductance des solutions aqueuses du perchlorate de magnésium. RYSSELBERGHE P. VAN et Mc GEE J. M.................................. C. P. 56

Potentiel de piles de concentration d'argent avec des liquides de faible constante diélectrique. GEMANT A. C. P. 56

Sur les variations du potentiel d'électrode du palladium hydrogéné. BÉNARD J....................... C. P. 57

Potentiel d'électrode standard et potentiel de décomposition des solutions dans l'ammoniac liquide. PLESKOV V............................ C. P. 57

Termes chimiques : « oxydation », « acide » et « base ». BAILEY K. et WERNER A.................. C. P. 57

Électrochimie de l'uranium. HEAL H.......... C. P. 57

La liaison hydrogène et son influence sur la force de l'acide. JENKINS H...................... C. P. 57

Propriétés thermodynamiques des solutions d'acide sulfurique et leurs rapports avec la force électromotrice et la chaleur de réaction des batteries d'accumulateurs au plomb. CRAIG N. et VINAL G.. C. P. 57

Méthode de mesure du pH dans les bains de dépôt électrolytique de cyanures alcalins. THOMPSON M. C. P. 57

Production d'hydrate de nickel par électrolyse d'une solution de sulfate. NICOL A............... C. P. 57

Mobilité des ions et viscosité des solutions salines. DARMOIS E............................ C. P. 68

Constantes de dissociation des groupes carboxyle et hydroxyle dans quelques polysaccharides se formant dans le sol. SARIC S. P. et SCHOFIELD R. K.. C. P. 68

Constantes thermodynamiques de dissociation des acides oxy- et alcoyl-oxybenzoïques. JONES B. et SPEAKMAN J. C.................................. C. P. 68

Acidité des mono et des diesters de l'acide phosphorique. Cas des esters alcoyliques du méthyle au butyle, cas des esters ayant un intérêt biologique et de l'acide phosphorique de la guanidine naturelle. KUMLER W. D. et EILER J. J.............. C. P. 69

Thermodynamique des solutions aqueuses de chlorure de sodium pour des températures comprises entre 15 et 45° à l'aide de mesures de force électromotrice. JANZ G. J. et GORDON A. R................ C. P. 69

Étude thermodynamique des solutions de chlorure de calcium à des températures de 15 à 35° à partir des mesures de force électromotrice. Mc Leod H. G. et Gordon A. R. C. P. 69

Sur la mobilité et la diffusion des ions. Montel E. C. P. 69

Mesure des coefficients d'activité de l'ion IO_3^- en solution aqueuse. Cavallaro L. C. P. 69

Les potentiels de diffusion et les mobilités des ions multivalents, ferricyanure et ferrocyanure de potassium. Prideaux E. B. R. C. P. 69

Effet d'électrode dans la neutralisation des ions argent. Druet Y. C. P. 69

Symboles employés pour indiquer les concentrations en ions hydrogène et des grandeurs analogues. Clibbens D. C. P. 69

Dispositif pour déterminations multiples de pH. Reeves M. D. C. P. 69

Le potentiel d'oxydation des perchlorates céreux-cériques. Sherrill M. S., King C. B. et Spooner R. C. C. P. 69

Le comportement de l'acide ascorbique à l'analyse polarographique. Cattaneo C. et Sartori G. C. P. 70

Mesures polarographiques dans un milieu d'éthylène-glycol. Gentry C. H. R. C. P. 70

Recherches sur le mécanisme de l'électrolyse. Étude des coefficients de transfert d'énergie. Bonnemay M. C. P. 70

La surtension et la sous-tension en électrolyse. Cas de l'oxygène. Karpen V. C. P. 70

Mécanisme des dépôts électrolytiques et expériences avec les radioéléments. Haissinsky M. C. P. 70

Ionisation et dissociation par bombardement électronique : butène-1. Stevenson D. P. C. P. 70

Action de la décharge électrique sur la vapeur d'eau sous faible pression. Jolibois P. et Boullé A. C. P. 70

Études sur la conductibilité. III. Les conductivités équivalentes limites du chlorure de potassium à des températures comprises entre 15 et 40°. Li N. C. C. et Fang H. C. P. 90

Études sur la conductibilité. IV. Les mobilités ioniques limites de plusieurs ions monovalents pour des températures comprises entre 15 et 45°. Li N. C. C. et Brüll W. C. P. 90

Sur la nature de l'ion hydrogène dans les solutions électrolytiques. Darmois E. et Sutra G. C. P. 90

L'acidité des solutions tamponnées et non tamponnées d'acide sulfurique dans le nitro-méthane. Smith L. C. et Hammet L. P. C. P. 90

Les constantes d'ionisation de l'acide propionique dans des mélanges eau-alcool méthylique et eau-alcool éthylique entre 0 et 40°. Patterson A. et Felsing W. A. C. P. 91

Sur le rapport entre l'augmentation de la concentration des ions hydrogène quand de l'acide borique est ajouté aux polyalcools et la position de deux des groupes hydroxyle de ces polyols dans l'espace. Böeseken J. C. P. 91

Les coefficients d'activité de quelques nitrates de métaux bivalents en solution aqueuse et à 25° par la mesure des tensions de vapeur en solutions isotoniques. Robinson R. A., Wilson J. M. et Ayling H. S. C. P. 91

La diffusion des ions en présence d'électrolytes de support. Dean R. B. C. P. 91

Sur le comportement électromoteur du nickel en présence d'hydrogène. III. Foresti B. C. P. 91

Les potentiels réels d'oxydo-réduction des sels thalleux et thalliques dans les solutions aqueuses d'acide chlorhydrique. Formation d'ions complexes chlorothallates. Hughes R. H. et Garner C. S. C. P. 92

Le potentiel moléculaire de l'électrode argent-chlorure d'argent dans des mélanges eau-alcool éthylique. Patterson A. et Felsing W. A. C. P. 92

Liaison d'hydrogène et potentiel d'oxydo-réduction. Semerano G. et Capitanio V. C. P. 92

Comportement électrochimique de substances échangeant des ions. Mesures de potentiel à des racines de plantes. Tendeloo H. J. C., Vervelde G. J. et Zwart Voorspuij A. J. C. P. 92

Étude physicochimique de la formation de complexe entre l'ion argent et le glycocollate de sodium. Dubois Mlle S. C. P. 92

Sur la préparation des oxydes par électrolyse. Jolibois P. et Bergès M. C. P. 92

Mise en solution des sels peu solubles par électrolyse. Jolibois P. C. P. 92

Étude du dépôt électrolytique du polonium sur le tantale, le tungstène et le molybdène. Coche A. et Haissinsky M. C. P. 92

Un cas de double émission secondaire entre électrodes planes. Pauthenier M. et Demon L. C. P. 93

Étude théorique de l'ionisation et de la décharge des ions. Application à l'interprétation de certains écarts observés. Bonnemay M. C. P. 93

Excitation du spectre de l'azote par passage de l'effluve électrique à travers le gaz ammoniac. Janin J. et Crozet A. C. P. 93

L'équation de Poisson-Boltzmann établie à partir du transfert des quantités de mouvement. Coolidge A. S. et Juda W. C. P. 124

Quelques effets de la pression sur les propriétés des liquides et des solutions d'électrolytes. Owen B. B. C. P. 124

Sur les solutions diluées d'électrolytes. Kieland J. C. P. 124

Acides et bases. Hall N. F. C. P. 124

Acides, bases et constituants des complexes. Schwarzenbach G. C. P. 124

Les réactions acido-basiques dans les solvants qui ne sont pas des donneurs de protons. Mc Reynolds J. P. C. P. 124

La conductivité électrique du chlorure thalleux dans les solutions d'eau-éthylglycol. Garret A. B. et Vellenga S. J. C. P. 124

L'activité de l'acide 1-*n*-dodécanesulfonique dans les solutions aqueuses. Walton H. F. C. P. 125

L'activité de l'acide chlorhydrique en solution dans l'acide 1-*n*-dodécanesulfonique. Walton H. F. C. P. 125

Sur les conditions d'équilibre des électrodes à sulfates insolubles. Quintin Mlle M. C. P. 125

Sur le potentiel de l'électrode peroxyde-hydroxyde de Ni. Haissinsky M. et Quesney M. C. P. 125

Études fondamentales avec l'électrode à goutte de mercure. IV. Modification empirique de l'équation de Ilkovic. Lingane J. J. et Loveridge B. A. C. P. 125

Comportement des hypochlorites et des N-chloroamines à l'électrode à goutte de mercure. Heller K. et Jenkins E. N. C. P. 125

Influence de la nature et de la concentration de l'électrolyte véhiculé sur le courant de diffusion polarographique. Collenberg O. et Scholander A. C. P. 125

Sur le potentiel d'oxydo-réduction dans les solutions complexes : étude de quelques complexes ferriques. Bézier Mlle D. C. P. 125

Une relation entre les potentiels d'oxydo-réduction des quinones et les énergies de résonance des quinones et des hydroquinones. Berliner E. C. P. 125

La production de l'hydrogène et de l'oxygène par électrolyse de l'eau. Bowen C. E. C. P. 126

Mécanisme de formation anodique des percarbonates et des perborates. Haissinsky M. et Cottin M. C. P. 126

Contribution à l'étude de zingage électrolytique brillant en solution cyanurée additionnée de sulfure de sodium. Ballay M. et Vogt P. C. P. 126

Comment économiser les produits utilisés en galvanoplastie. Raskin J. A. C. P. 126

Les impuretés dans les bains de nickelage. Gros H. C. P. 126

La conduite du bain de chrome en présence d'impuretés. VAULCHIER DE .... C. P. 126

Le cuivrage électrolytique au sel de Seignette. GRAHAM A. K. et READ H. J. .... C. P. 126

Dégraissage électrolytique. Phénomènes observés dans les solutions de silicates alcalins. LIDDIARD P. D. C. P. 126

Propriétés de la couche électrique double à la surface du mercure. II. Influence de la fréquence sur la capacité et la résistance d'électrodes idéales polarisées. GRAHAME D. C. .... C. P. 126

La mesure du potentiel à l'interface entre la silice vitreuse et l'eau pure. WOOLD L. A. .... C. P. 126

Mesures directes de conductibilité aux frontières d'électrophorèse. LAGERCRANTZ C. .... C. P. 127

Solubilisation par solutions d'électrolytes colloïdaux à longue chaîne. STEARNS R. S., OPPENHEIMER H., SIMON E. et HARKINS W. D. 150

Mesure de l'activité de l'acide phosphorique en solutions aqueuses au moyen de l'électrode amalgame de plomb-phosphate de plomb, à 25°. MASON C. M. et BLUM W. M. 151

La luminosité et la chromaticité des indicateurs en fonction du pH. WYCK J. J. VAN et CLARK W. M. 151

La stabilité et l'absorption de lumière de l'ion complexe $FeSCN^{++}$. FRANK H. S. et OSWALT R. L. 151

L'effet voltaïque. Les sensibilités spectrales des électrodes de cadmium, zinc et argent; effet du pH et de l'oxygène. BLOCHER J. M. et GARRETT A. B. 151

Les solutions de zéine en tant que systèmes association-dissociation. SCALLET B. L. 151

La fixation des ions organiques par les protéines. Effets de la charge et du pH. KLOTZ I. M. et WALKER F. M. 151

Hydrolyse et chlorolyse du chlorure de cyanogène. PRICE C. C., LARSON T. E., BECK K. M., HARRINGTON F. C., SMITH L. C. et STEPHANOFF I. 151

Mécanisme général de la formation des hydrures volatils par les réactions d'hydrolyse. HURD D. T. 152

Propriétés des solutions électrolytiques. XXVIII. Conductance de quelques sels dans le nitrobenzène à 25°. TAYLOR E. G. et KRAUS C. A. 152

L'ionisation du nitrate d'éthyle dans l'acide sulfurique. KUHN L. P. 152

Méthode précise pour la détermination des constantes d'ionisation de quelques acides organiques faibles. STEARNS R. S. et WHELAND G. W. 152

Potentiels d'oxydo-réduction des systèmes thiols-bisulfures. II. Dithiobiuretdiimino-3.5-dithiazoline-1.2.4. PREISLER P. W. et BATEMAN M. M. 152

Les activités des ions calcium dans les solutions sursaturées stabilisées par le métaphosphate de sodium, déterminées par les électrodes à membrane d'argile. REITEMEIER R. F. et AYERS A. D. 152

Étude polarographique au moyen d'une microélectrode placée dans un courant d'électrolyte. MULLER O. H. 152

L'électrode ion-manganeux-bioxyde de manganèse. HUTCHINSON A. W. 153

Fonctions potentielles simples de HF et de (F-H.. F). DAVIES M. 153

Inflammation des mélanges gazeux explosifs par les étincelles électriques. I. Énergies minimum d'inflammation et distances d'extinction des mélanges de méthane, d'oxygène et de gaz inertes. BLANC M. V., GUEST P. G., ELBE G. VON et LEWIS B. 153

Inflammation des mélanges gazeux explosifs par des étincelles électriques. II. Théorie de la propagation de la flamme à partir d'un point d'inflammation instantané. LEWIS B. et ELBE G. VON 153

Les propriétés semi-conductrices du sulfite stanneux. II. Effet thermoélectrique. ANDERSON J. S. et MORTON M. C. 153

Les propriétés semi-conductrices du sulfite de plomb. MORTON M. C. 153

Potentiel d'oxydo-réduction du système $Ni(CN)_4^{--} \rightleftharpoons Ni(CN)_3^{-}$ CAGLIOTI V., SARTORI G. et SILVESTRONI P. 154

Étude des produits par co-déposition électrolytique de cuivre et de nickel à partir des solutions d'oxalates complexes. SILVESTRONI P. et SARTORI G. 154

Métaux. Alliages. Solutions solides.

Les ultrasons en métallurgie. MARINESCO N. .... C. P. 22

Le problème du manganèse pur. DERIBÉRÉ M. .... C. P. 22

La fabrication de l'acier d'après le procédé Perrin. YANESKE B. .... C. P. 22

Technique et application à la chimie de la microradiographie. CLARK G. L. et GROSS S. T. .... C. P. 22

Diffraction des électrons sur des alliages zinc-cuivre. KÖNIG H. .... C. P. 23

Sur une méthode d'attaque micrographique très sensible du cuivre. JACQUET P. .... C. P. 23

Microanalyse thermique de systèmes binaires organiques. KOFLER A. .... C. P. 23

Mise en évidence très sensible par l'oxydation anodique de la précipitation dans les solutions d'aluminium-magnésium. LACOMBE P. et BEAUJARD L. .... C. P. 23

La dilatation thermique de l'aluminium de 0 à 630° C. WILSON A. J. C. .... C. P. 23

L'équation de Gruneisen pour la dilatation thermique. HUME-ROTHERY W. .... C. P. 23

Le fleurage de l'acier et de la fonte. EYT E. .... C. P. 23

Le dégazage des bronzes d'étain. Mise au point d'un procédé utilisant un fondant efficace. PELL-WALPOLE W. T. .... P. 24

Traitement anodique de l'aluminium dans un bain d'acide chromique. DARRIN M., TARR O. F. et TUBH L. G. .... C. P. 24

Théorie et pratique de la phosphatation. JAEGER H. C. P. 24

Étude des dépôts et de la corrosion dans les appareils de refroidissement. HAERING D. W. .... C. P. 24

Emploi du sulfate ferrique dans le traitement des métaux. PERCIVAL J. O., DYER C. P. et TAYLOR M. H. .... C. P. 24

Gaz carburé dans le procédé Hypercarb. DARRAH W. A. .... C. P. 24

Gaz de ville employé pour atmosphères spéciales. CLINE C. R. et SEGELER C. G. .... C. P. 24

Récentes études sur l'oxydation anodique de l'aluminium et de ses alliages. (*Chimie Industrie*, 1945, 54, p. 389-395.) .... C. P. 24

Les métaux précieux dans l'industrie chimique. BLOT M. .... C. P. 24

La cémentation gazeuse. POMEY J. .... C. P. 24

Production d'aluminium et de magnésium durant la guerre. KLAGSBRUNN H. A. .... C. P. 31

Produits pour le lavage mécanique des surfaces. HUGHES R. C. et BERNSTEIN R. .... C. P. 31

Critique des articles de Evans et Thornhill sur la corrosion. (*Ind. Eng. Chem.*, 1945, 37, p. 703-705 et 706-708.) .... C. P. 31

Études de la corrosion et de la stabilité des alliages. BELLINGER F., FRIEDMAN H. B. et BAUER U. H. C. P. 31

Réactions de corrosion au laboratoire. BURNS R. M. C. P. 31

Corrosion galvanique du couple acier-nickel. Influence de l'addition à l'eau de chromate et de chaux. COPSON H. R. .... C. P. 32

Corrosion des métaux par les acides organiques en solution dans les solvants hydrocarbures. PRUTTON C. F., FREY D. R. et DLOUHY O. .... C. P. 32

Corrosion du plomb par les agents oxydants et l'acide laurique dans les solvants hydrocarbonés. PRUTTON C. F., TURNBULL D. et FREY D. R. . . . . C. P. 32
Contrôle de la corrosion au moyen du seuil de traitement. Facteurs influençant la formation de films protecteurs sur les aciers au contact d'eau traitée par des phosphates hyalins. HATCH G. B. et RICE O. C. P. 32
Corrosion des alliages de fer. DAY M. J. et SMITH G. V. . . . . C. P. 32
Protection des petites conduites d'eau de la corrosion. Discussion de cet exposé par Shuldener H. L. STERICKER W. . . . . C. P. 32
Peintures protectrices. Mécanisme de corrosion accélérée sous les revêtements appliqués à l'acier. YOUNG G. H., SEAGREN G. W. et ZEHNER J. C. . . . . . C. P. 32
Emploi du nitrite de sodium comme inhibiteur de corrosion pour l'eau. WACHTER A. . . . . C. P. 32
Protection contre la corrosion par dépôt contrôlé de carbonate de calcium. POWELL S. T., BACON H. E. et LILL J. R. . . . . C. P. 32
Emploi du chromate comme inhibiteur de corrosion dans les systèmes bimétalliques. Technique pratique. DARRIN M. . . . . C. P. 33
Application de couches métalliques à l'aide d'un échange d'anions. SUSSMAN S., NACHAD F. C. et WOOD W. . . . . C. P. 33
Inhibiteurs de corrosion de l'aluminium. ELDREDGE G. G. et MEARS R. B. . . . . C. P. 33
Emploi des sels de zinc, de manganèse et de chrome comme inhibiteurs de corrosion. THORNHILL R. S. C. P. 33
Inhibiteurs de corrosion. Emploi d'inhibiteurs solubles. Principes fondamentaux. Critique de cet exposé. EVANS U. R. . . . . J C. P. 33
Le revêtement par immersion. Un appareil destiné à faire des enduits uniformes par la méthode à immersion. PAYNE H. F. . . . . C. P. 33
Extraction des métaux des minerais. HAYWARD C. R. C. P. 57
Récupération des métaux. HARTLEY H. . . . . C. P. 57
Alliages photoélectriques à base de métaux alcalins. SOMMER A. . . . . C. P. 57
Métallurgie des poudres; étude du kovar concentré. THIENCHI N. . . . . C. P. 58
Sur la cinétique de la transformation ordre-désordre dans Cu_3Au. SIEGEL S. . . . . C. P. 58
« Cristaux stimulés » et formations jumelles dans l'aluminium. BURGERS W. . . . . C. P. 58
Gamma-radiographie. (*Nature*, 1943, 151, p. 424-425.). C. P. 58
Étude aux rayons X de métaux susceptibles de vieillissement. REIZEN L. VAN . . . . C. P. 58
Étude aux rayons X de la nature du travail à froid des métaux. STOKES A., PASCOE K. et LIPSON H. C. P. 58
Structure striée des alliages durcis par vieillissement. GUINIER A. et JACQUET P. . . . . C. P. 58
Structures du thallium. LIPSON H. et STOKES A. C. P. 58
Structure du cobalt. EDWARDS O., LIPSON H. et WILSON A. . . . . C. P. 58
Diffusion et structure dans le système palladium-hydrogène. CHAUDRON G., BÉNARD J. et MICHEL A. C. P. 58
Adhésivité des métaux lubrifiés. BONDEN F. et MOORE A. C. P. 58
Effets thermiques dans les transformations des métaux. POWELL . . . . C. P. 58
La cohésion des métaux. BRAGG L. . . . . C. P. 58
Sur la fragilité de l'aluminium après coulée. JOLIVET H. et ARMAND M. . . . . C. P. 59
Modifications intergranulaires dans un alliage de fer. WOOD E. et HARRISON S. . . . . C. P. 59
Un nouveau type de déformation plastique des métaux. OROWAN E. . . . . C. P. 59
Propriétés mécaniques des solides. ANDRADE E. C. P. 59
Chaleur spécifique du tantale supraconducteur. MENDELSSOHN K. . . . . C. P. 59
Recherches sur le mécanisme de la fragilité de décapage de l'acide. II. Comportement de l'hydrogène introduit dans l'acier extra-doux recuit par électrolyse ou par attaque acide. BASTIEN P. . . . . C. P. 59
Recherches sur la corrosion des métaux par le méthanol. GUILLEMIN A. . . . . C. P. 59
Un appareil de laboratoire pour l'étude de la corrosion des coussinets. TALLEY S. K., LARSEN R. G. et WEBB W. A. . . . . C. P. 59
Corrosion des métaux dans le sol. FRIEND J. . . C. P. 59
La surtension de l'hydrogène comme facteur de corrosion des couples métalliques. HOAR T. . . . . C. P. 60
Essais de corrosion par les agents atmosphériques de dépôts électrolytiques de nickel et de cuivre sur l'acier et les métaux non ferreux. BLUM W. et STAUSSER P. . . . . C. P. 60
Répartition de l'attaque du fer et du zinc partiellement immergés dans des solutions de chlorure. EVANS U. C. P. 60
Les réactions secondaires dans les bains de phosphatation. JAUDON E. . . . . C. P. 60
Un procédé chimique de traitement du fer blanc en vue de sa protection. KERR R. . . . . C. P. 60
Les chromates, inhibiteurs de la corrosion des systèmes bimétalliques. DARRIN M. . . . . C. P. 60
Étude en vue d'applications pratiques du diagramme : fer-silicium jusqu'à 30 pour 100 de silicium. WEILL A. C. P. 70
Structure striée des alliages susceptibles de vieillissement. GAYLER M. . . . . C. P. 70
Étude des glissements plastiques dans les cristaux d'aluminium. CRUSSARD C. . . . . C. P. 70
Sur le grossissement du grain de zinc. GRULLET L. et LAURENT R. . . . . C. P. 71
Aspects de la photomicrographie. HARRISON V. . C. P. 71
Étude macrographique et micrographique de tôles tirées de gros lingots. MALCOR H. . . . . C. P. 71
Maille élémentaire et groupe dans l'espace de CO_2Al_9. PARKER A. M. B. . . . . C. P. 71
Propriétés magnétiques de la wustite. CIRILLI V. C. P. 71
Nouvelles recherches par la méthode micrographique sur l'oxydation du fer aux températures élevées. BÉNARD J. et COCUELLE O. . . . . C. P. 71
Étude cinétique de la formation des oxydes à la surface du fer à haute température. BÉNARD J. et COCUELLE O. C. P. 71
Étude de l'oxydation de l'aluminium par l'air, à la température ordinaire, par mesure du potentiel de dissolution. MORIZE P. et LACOMBE P. . . . . . C. P. 71
Obtention d'une pellicule homogène par oxydation anodique de l'aluminium et de ses alliages. HÉRENGUE J. et SEGOND R. . . . . C. P. 71
Corrosion du cuivre par les solutions d'halogénures de sodium. ASSELIN F. J. et ROHRMAN F. A. . . . C. P. 72
CORROSION de l'acier par le chlore gazeux. Effet du temps et de la température. HEINEMANN G., GARRISON F. G. et HABER P. A. . . . . C. P. 72
Inhibiteurs de corrosion au chromate dans les systèmes contenant des chlorures. Vitesse de consommation du chromate. DARRIN M. . . . . C. P. 72
Interprétation métallographique de l'instabilité des ferro-nickels réversibles. CHEVENARD P. . . . . C. P. 93
Durcissement superficiel des aciers par diffusion intersolide suivie de nitruration. VENTURINI J. D. C. P. 93
Étude sur les alliages Al-Mn. FOURNIER H. . . . . C. P. 93
L'existence des phénomènes de retard thermique à la solidification pour l'aluminium raffiné à 99,99 pour 100 et son application à la préparation de cristaux uniques. LACOMBE P. et BEAUJARD L. . . . . C. P. 93
Étude thermodynamique du système étain-bismuth. SELTZ H. et DUNKERLEY F. J. . . . . C. P. 94

Influence des inclusions sur la qualité de l'acier. PORTEVIN A. . . . . C. P. 94
Position de la résistance à l'endurance des aciers par rapport à leur limite élastique dynamique. FOTIADI A. C. P. 94
Recherches sur les propriétés mécaniques des métaux. PROT M. . . . . C. P. 94
L'action protectrice des composés du plomb. MAYNE J. E. O. . . . . C. P. 94
L'influence des inclusions oxydées sur le travers de l'acier. COLOMBIER L. . . . . C. P. 94
Mécanisme de la croissance de pellicules invisibles sur les métaux par fissures et cicatrisations. EVANS U. R. . . . . C. P. 94
Étude dilatométrique et électrique de l'anomalie présentée à basse température par le sesquioxyde de vanadium. FOEX M. . . . . C. P. 95
L'organisation de la recherche métallurgique. SELIGAM R. C. P. 127
Grillage chlorurant. DOWNIE C. C. . . . . C. P. 127
Imprégnation des pièces poreuses en fonderie. DEBECQ A. C. P. 127
Le problème des métaux de haute pureté. CHAUDRON G. C. P. 127
Fabrication du magnésium à partir de la dolomie. (*Metal Ind. London*, 1943, 63, p. 168.) . . . . . . C. P. 127
Extraction du magnésium de la dolomie. Usine de production par le procédé au ferro-silicium. MAYER A. C. P. 127
Fusion et raffinage du magnésium. Méthodes générales. Types de magnésium. Caractéristiques des fondants NELSON C. E. . . . . C. P. 127
L'industrie mondiale de l'aluminium. ANDERSON R. J. . . . . C. P. 127
Traitement thermique de l'aluminium. Four construit pour une marche continue. (*Métal Ind. London*, 1944, 65, p. 135-136.) . . . . C. P. 127
Forme sous laquelle on rencontre l'indium; dureté de ce métal. Mc LELLAN R. D. . . . . C. P. 127
L'indium; préparation, utilisation. MORE C. . . . C. P. 127
Manganèse électrolytique. Production commerciale. Usages. Alliages présents et futurs. DEAN R. S. C. P. 127
Métaux réfractaires; métallurgie et utilisation. GOSTZEL C. G. . . . . C. P. 127
Production du molybdène au Canada. CHUBB W. F. C. P. 127
Métallurgie du tungstène et du molybdène. SYKES W. P. . . . . C. P. 128
Répartition de l'uranium. (*Mining. J.*, 1945, 225, p. 777-778.) . . . . C. P. 128
Applications industrielles de l'uranium. (*Times Trade Eng.*, 1945, 57, p. 11.) . . . . C. P. 128
Poudre de cuivre. Dépôts électrolytiques de fins flocons dans un électrolyte à base de sulfate acide. OSBORN W. H. et TUWINER S. B. . . . . C. P. 128
Récupération de l'argent des précipités d'argent par la méthode de fusion. DOWNIE C. C. . . . . C. P. 128
L'or. ANNAN R. . . . . C. P. 128
La guerre et l'or. WHITE MERRIL C. . . . . C. P. 128
L'importance industrielle des métaux de la mine de platine. CARTER F. E. . . . . C. P. 128
La diffusion dans les métaux et alliages, processus probables. Coefficient de diffusion. Recherches futures. (*Métal Ind. London*, 1944, 65, p. 218.) . . . . . . C. P. 128
Les aciers inoxydables français. GRENIER C. . . . C. P. 128
Le phosphore dans la métallurgie. SISCO F. T. . . C. P. 128
Les aciers de remplacement. SOURDILLON A. . . . C. P. 128
Les laitiers dans l'élaboration des fers et des aciers. GRENIER G. . . . . C. P. 128
Le contrôle du soufflage dans les convertisseurs Tropenas par observation spectroscopique directe. JAZWINSKI S. T. . . . . C. P. 128
La fabrication de l'acier d'après le procédé Perrin. YANESKE B. . . . . C. P. 128
Étude chimique de la combinaison de certains métalloïdes dans les alliages ferreux. HOCHMANN J. C. P. 128
Alliages cuivre-zinc. Microstructure. Propriétés. Influence des éléments ajoutés. (*Métal. Ind. London*, 1944, 65, p. 308.) . . . . C. P. 128
Bronze d'aluminium. Alliage. Fusion. Désoxydation. Coulée. BRACE A. W. . . . . C. P. 128
Le dégazage des alliages d'aluminium. Procédé de double fusion. Fondant gazeux. Utilisation de sels comme fondants. WARD R. E. . . . . C. P. 128
Alliages de magnésium. Leurs applications dans l'aviation et les industries alliées. GODDARD G. . . . C. P. 129
Le cuivre au glucinium : résumé de ses propriétés. YARHAM E. R. . . . . C. P. 129
Agglomération par frittage. SAUNDERS H. L. et TRESS H. J. . . . . C. P. 129
Polissage électrolytique des métaux. WERNICK S. C. P. 129
Le polissage électrolytique de l'argent. GILBERTSON L. I. et FORTNER O. M. . . . . C. P. 129
Étude de l'hypothèse de Pauling sur les liaisons interatomiques dans les métaux. NIESSEN K. F. . . C. P. 129
Phénomènes d'anisotropie magnétique de l'alliage fer-nickel laminé à froid. RATHENAU G. W. et SNŒK J. L. . . . . C. P. 129
Recristallisation des alliages nickel-fer après laminage. CUSTERS J. F. H. et RATHENAU G. W. . . . . . C. P. 129
Réflection (111) du nickel recristallisé après laminage. CUSTERS J. F. H. . . . . C. P. 129
La microradiométallographie. TRILLAT J. J. . . . C. P. 130
Radiographie industrielle. Examen non destructif au moyen des rayons gamma. (*Auto Eng.*, 1945, 35, p. 415-417.) . . . . C. P. 130
Transformation alpha-gamma dans les alliages fer-carbone. WRAZEJ W. J. . . . . C. P. 130
La solubilité du bismuth dans le magnésium. VOSSKUEHLER H. . . . . C. P. 130
Étude aux rayons X du revenu spontané dans le cuivre. MILLER J. L., BANNISTER L. C. et HINDE R. M. C. P. 130
Équipement pour traitement thermique pour aciers alliés. (*Engineering*, 1944, 158, p. 407.) . . . . . . C. P. 130
Le traitement thermique de l'acier 18-8 dans des bains de sel. WHITCOMB K. . . . . C. P. 130
Le durcissement superficiel de l'acier. Quelques notes sur les matériaux courants et les méthodes de préparation. TAYLOR D. . . . . C. P. 130
Tensions internes dans les tubes en acier centrifugé. CAILLAUD J. . . . . C. P. 130
Sur la fragilité de l'acier au chrome en fonction du revenu. Influence du phosphore et du manganèse. ZOJA R. . . . . C. P. 130
La déformation plastique des métaux non coniques par chauffage et refroidissement. BOAS W. et HONEYCOMBE R. W. K. . . . . C. P. 130
Principe d'une méthode pour l'obtention rapide des surstructures. Application aux alliages du type Pt-Fe. WEIL L. . . . . C. P. 131
Ordre et désordre dans les arrangements d'un petit nombre d'atomes. FOKKER A. D. . . . . C. P. 131
Ordre et désordre dans les réseaux des composés chimiques. FOKKER A. D. . . . . C. P. 131
Cémentation de certains alliages sidérurgiques par le glucinium. LAISSUS J. . . . . C. P. 131
Décarburation de l'acier et problèmes annexes. SNŒK J. L. . . . . C. P. 131
Généralisation de la détection de certaine fragilité des aciers. VIDAL G. . . . . C. P. 131
Influence de la grosseur de la cristallisation des constituants hors de solution solide et des impuretés sur la forgeabilité des alliages légers. BASTIEN P. . . . C. P. 131
Mécanisme du fluage dans les métaux. WOOD W. A. et TAPSELL H. J. . . . . C. P. 131

Fluage sous contrainte combinée de traction et de torsion. I. TAPSELL H. J. et JOHNSON A. E... C. P. 132
Anisotropie élastique du molybdène. DRUYVESTEYN M. J. C. P. 132
Effets de petites quantités de carbone et d'azote sur les propriétés élastiques et plastiques du fer. SNOEK J. L. C. P. 132
Sur l'anisotropie optique des bronzes et des alliages cuivre-antimoine. CAMBON T. C. P. 132
La diffusion de l'air à travers le métal Monel. COLEMAN H. S. et YEAGLEY H. L. C. P. 132
Partie mécanique de la loi de Rayleigh sur l'hystérésis ferromagnétique. SNOEK J. L. C. P. 132
La corrosion des métaux à l'air. VERNON W. H. J. C. P. 132
La vitesse de dissolution du magnésium et du zinc dans les acides. KING C. V., WISHINSKY H. et BLOODGOOD H. C. P. 132
Surtention de l'hydrogène comme facteur de corrosion des couples métalliques. LE BROCQ L. F. et COCKS H. C. C. P. 133
L'antimoine, inhibiteur de la dissolution du fer dans les acides. PIONTELLI R. C. P. 133
Action de l'eau sur le plomb. BANKS P. E. et LIDDIARD E. A. G. C. P. 133
Influence des facteurs cristallographiques sur la corrosion intergranulaire de l'aluminium de haute pureté. LACOMBE P. et YANNAQUIS N. C. P. 133
Recherches sur la corrosion en Angleterre et aux États-Unis pendant la guerre 1940-1945. HERZOG E. C. P. 133
Teinte grise ou noire des pellicules d'oxydation anodique sur alliages Al-Mg industriels. HERENGUEL J. et SEGOND R. C. P. 133
Traitement anodique de l'aluminium au bain d'acide chromique. TARR O. F., DARRIN M. et TUBBS L. G. C. P. 133
Composition des pellicules déposées par traitement anodique sur certaines pièces en aluminium des avions allemands. (*Métal Ind. London*, 1943, 63, p. 412.). C. P. 133
Chimie du nettoyage et du décapage des surfaces métalliques. SANDERS R. C. P. 133
Propriétés et application de la phosphatation. JAEGER H. C. P. 133
La cire au chloronaphtalène. Avantages et limitations d'emploi comme enduit protecteur. RICHARDS C. W. C. P. 133
Étamage par immersion dans un bain chimique du cuivre et du laiton. (*Engineering*, 1940, 150, p. 388.). C. P. 133
Les ultrasons. Application des ondes sonores de haute fréquence au revêtement des métaux. (*Métal Ind. London*, 1944, 65, p. 312.). C. P. 133
Galvanoplastie anodique de l'aluminium. Notes sur les procédés à l'acide sulfurique et l'acide chromique. (*Métal Ind. London*, 1944, 65, p. 140.). C. P. 133
Revêtement de l'aluminium. Protection contre la corrosion par traitement chimique. (*Métal Ind. London*, 1944, 65, p. 247.). C. P. 134
Recherches scientifiques en Australie. (*Engineering*, 1945, 160, p. 314-315.). C. P. 134
L'aluminium dans l'industrie des boîtes de conserve. (*Light Metals*, 1942, 5, p. 470-488.). C. P. 134
Sur les solutions solides binaires simples. LAWSON A. W. 154
Les phases intermétalliques du système aluminium-manganèse-zinc. RAYNOR G. V. et WAKEMAN D. W. 154
Traces de titane. WOOSTER W. A. et MC DONALD G. L.. 155
Composés organiques du germanium. Synthèse directe à partir du germanium. ROCHOW E. G. 155
Étude par diffraction des rayons X du ystème alliage argent-magnésium. LETNER H. R. et SIDHU S. S. 155

Propriétés des surfaces. Adsorption. Colloïdes.

Films de surface des dérivés du lupane. BILHAM P., JONES E. R. H. et MEAKINS R. J. C. P. 24
L'adsorption physique et l'adsorption chimique. TRAVERS A. C. P. 24
L'adsorption sélective : la chromatographie. MEUNIER P. C. P. 24
Réactions entre couches monomoléculaires. RIDEAL E. K. C. P. 33
Propriétés des surfaces fraîchement formées. V. Équation vitesse-temps pour l'adsorption par les surfaces dynamiques. ADDISON C. C. C. P. 33
Comparaison des adsorptions isothermiques de l'eau et de l'oxyde de deutérium sur des solides poreux. BROAD D. N. et FOSTER A. G. C. P. 33
Recherches sur l'absorption des gaz nitreux par le gel de silice et par les hydroxydes de calcium et de glucinium. BRINER E. et LÖWY E. C. P. 33
Méthodes de mesure de la surface active des adsorbants par adsorption des gaz. EMMETT P. H. C. P. 34
Adsorption des vapeurs de solvant sur du charbon activé commercial. SAWYER F. G. et OTHMER D. F. C. P. 34
L'adsorption des vapeurs condensables par des solides poreux. II. Validité de la loi de Gurwitsch. BROAD D. N. et FOSTER A. G. C. P. 34
Propriétés des surfaces récemment formées. III. Mécanisme de l'adsorption, avec étude particulière du système eau-alcool octylique secondaire. ADDISON C. C. C. P. 34
Produits de support et de base pour le charbon actif. MORGAN J. J. et FINK C. E. C. P. 34
Charbon de bois de coque de noix de coco. Influence sur l'activité de cui-ci, de la concentration en chlorure de zinc et en acide chlorhydrique. TSAÏ L. S. et CHUANG K. Y. C. P. 34
Nature du charbon actif. HASSLER J. W. et MC MINN W. F. C. P. 34
Sur la rétention de l'ion SO_4 dans les sols. BARBIER G. et CHABANNES J. C. P. 34
Mesure de l'adsorption sur silica-gel. TAYLOR R. K. C. P. 34
Recherches de flottage avec l'oxy-8-quinoléine comme collecteur. V. Recherches de flottage sur des composés oxydés en présence de sels métalliques. ERLENMEYER H., KAM H. et THEILHEIMER W. C. P. 35
Processus du délitement des agglomérats terreux dans l'eau. HÉNIN S. C. P. 35
Études microscopiques des lyogels. Ultra-illumination par lumière incidente. Préparation d'échantillons par ultra-illumination par lumière incidente. HAUSER E. A. et LE BEAU D. S. C. P. 35
Évaluation des dispersions par une nouvelle méthode rhéologique. DANIEL F. K. et GOLDMAN P. C. P. 35
Sur la viscosité des émulsions concentrées. NASINI A. G. et ROSSI C. C. P. 35
La dispersion du mercure. INTONTI R. et GIACOMETTI T. C. P. 35
Action des chlorures alcalino-terreux sur les émulsions stabilisées par l'oléate de sodium. ADAMS A. D. et MARTIN A. R. C. P. 35
Détermination des surfaces spécifiques par des mesures de perméabilité. KEYES W. F. C. P. 35
Gels silice-alumine. Surface spécifique et taille des particules. ELKIN P. B., SHULL C. G. et ROESS L. C. C. P. 35
Stabilité colloïdale des asphaltes. WINTERKORN H. F. et ECKERT G. W. C. P. 36
Fractionnement des systèmes colloïdaux par centrifugation. FANCHER G. et OLIPHANT S. C. C. P. 36
Stabilisation et épaississement des suspensions aqueuses. KAMMERMEYER K. C. P. 36

Action des ultrasons sur les colloïdes. MARINESCO N. C. P. 36
Sols de platine de Bredig. MINDEL J. et KING C. V. C. P. 36
L'activité osmotique d'électrolytes colloïdaux. MC BAIN J. W. et BRADY A. P. C. P. 36
Méthode de mesure des dimensions des particules. SCHWEYER H. E. C. P. 36
Vitesse de sédimentation. Suspensions concentrées floculées de poudres. STEINOUX H. H. C. P. 36
Sur la grosseur des bulles de gaz. I. Issues d'un tube capillaire. II. Issues d'une plaque poreuse. GUYER A. et PETERHANS E. C. P. 36
Surface de séparation huile-eau. SCHULMAN J. C. P. 60
Un surliquide à deux dimensions et une transformation de premier ordre dans une couche monomoléculaire condensée. I. Énergie, compressibilité et ordre des transformations de phases. HARKINS W. D. et COPELAND L. E. C. P. 60
Propriétés des films métalliques; résistance au frottement. HUGHES T. C. P. 60
Coefficients négatifs. Résistance. Température des minces films de bismuth obtenus par évaporation. TULLEY T. C. P. 60
Désorption ou « fusion de surface » des films de lubrifiants. TABOR D. C. P. 60
Étude par diffraction électronique et au microscope électronique des films d'oxyde qui se forment sur les métaux et les alliages à températures modérées. PHELPS R. T., GULBRANSEN E. A. et HICKMAN S. W. C. P. 72
Journées des états de surface (compte rendu général). CHAUDRON G. C. P. 72
Lubrification des surfaces métalliques par les acides gras. BOWDON F., GRÉGORY J. et TABOR D. C. P. 72
Méthode rapide de détermination des surfaces spécifiques des particules fines. PECHUKAS A. et GAGE F. W. C. P. 72
Isothermes à basse pression et chaleurs d'adsorption. FOSTER A. G. C. P. 72
Mesure de la surface active des cathodes recouvertes d'oxyde par adsorption des gaz à basse pression. WOOTEN L. A. et BROWN C. C. P. 72
La dispersion diélectrique et l'adsorption de l'eau et de quelques liquides organiques. CONNER W. P. et SMYTH C. P. C. P. 72
Résines synthétiques échangeuses d'ions. BAUMAN W. C. C. P. 72
Sur une théorie de la viscosité des couches monomoléculaires liée à leur structure. JOLY M. C. P. 95
Angles de contact reproductibles sur des surfaces métalliques reproductibles. II. Angles de contact interfaciaux entre l'eau et des liquides organiques sur des surfaces d'argent et d'or. III. Angles de contact de solutions aqueuses saturées de différents liquides organiques sur l'argent et l'or. BARTELL F. E. et CARDWELL P. H. C. P. 95
Les relations d'énergie de tension de quelques films de colloïdes. GOURLAY J. S. C. P. 95
Sur les phénomènes d'absorption et de désorption se produisant à la surface du fer après décapage à l'acide ou électrolytique. BASTIEN P., MISCHONSNIKY S. et SENNEVILLE M[lle] C. DE. C. P. 95
L'adsorption multimoléculaire. FOSTER A. G. C. P. 95
L'adsorption des vapeurs condensables par les solides poreux, isothermes linéaires et équation de Langmuir. FOSTER A. G. C. P. 95
Sur l'activité chimique de l'hydrogène désorbé par le palladium et ses alliages. BÉNARD J. et ALBERT P. C. P. 96
Sur le mécanisme de la semi-perméabilité des membranes organiques. PETITPAS T. et MATHIEU M. C. P. 96
Détermination de la capacité d'échange de base dans la montmorillonite. GLAESER R. C. P. 96
Effet du traitement acide sur la capacité d'échange de base de la montmorillonite. GLAESER R. C. P. 96
Stabilité des phases composées de palmitate de lithium et d'eau et de palmitate de lithium avec du chlorure de lithium et de l'eau. VOLD H. C. P. 96
Tension superficielle des solutions colloïdales et leur stabilité. ROSSI G. et MONFORTE F. C. P. 96
Mesure de la répartition des particules dans des systèmes dispersés. DOTTS W. M. C. P. 96
Décomposition du peroxyde d'hydrogène par des hydrosols d'iodure basique de glucinium. COHEN B. C. P. 96
Méthodes optiques dans l'électrophorèse. Principes, appareillage, déterminations des constantes de l'appareillage, application à la mesure des indices de réfraction. LONGSWORTH L. G. C. P. 96
Sur la mesure des dimensions caractéristiques des poudres par des méthodes de photo-excitation. I. Considérations théoriques. ROSE H. E. et LLYOD H. B. C. P. 96
Surface des solides. XVI. Films d'eau et d'heptane normal adsorbés à la surface du graphite. HARKINS W. D., JURA G. et LOESER E. H. C. P. 134
Les couches d'oxydes formées sur les alliages à basse température. Diffraction électronique et étude au microscope électronique. GULBRANSEN E. A., PHELPS R. T. et HICKMAN J. W. C. P. 134
Rapidité d'expansion des couches monomoléculaires superficielles. LOVERA G. C. P. 134
Films monomoléculaires d'ovalbumine sur des solutions de sels concentrés. BULL H. B. C. P. 134
Mesure de l'épaisseur des pellicules minces. GUNN A. F. et SCOTT R. A. C. P. 134
Quelques aspects industriels de l'adsorption. WEST J. R. C. P. 134
Mesure de la surface spécifique. BUGGE P. E., KERLOGUE R. H. et WESTWICK F. C. P. 134
Entropie de référence de l'adsorption. WARD A. F. H. et TORDA I. C. P. 135
Modification de l'équation de Brunauer, Emmett et Teller. ANDERSON R. B. C. P. 135
Phénomènes d'adsorption sur des surfaces métalliques massives, mesurées au moyen de résistances électriques de contact. WENT J. J. C. P. 135
Phénomènes d'adsorption sur des surfaces métalliques massives, mesurées au moyen de résistances électriques de contact. WENT J. J. C. P. 135
Mesures de l'adsorption de l'hydrogène sur le verre. KEESOM W. H. et SCHWEERS J. C. P. 135
Quelques mesures de l'adsorption de l'hélium et du néon par le verre. KEESOM W. H. et SCHWEERS J. C. P. 135
Mesures de l'adsorption de l'hélium sur les couches solidifiées de quelques gaz. KEESOM W. H. et SCHWEERS J. C. P. 135
La chaleur de sorption de la vapeur d'eau sous basse pression à la surface de quelques aciers laminés à froid, à 20° C. ARMBRUSTER M. H. C. P. 135
La structure de la membrane de collodion et son comportement électrique. III. Les propriétés d'échange de base du collodion. SOLLNER K., CARR C. W. et ABRAMS I. C. P. 136
Procédés allemands de fabrication des charbons actifs. HORMATS S. C. P. 136
Note sur la relation entre la teneur en matières volatiles des charbons de bois et leur faculté d'adsorber l'humidité atmosphérique. GIVAUDON J., DELION R. et BOIVIN C. C. P. 136
Sur la pénétration de l'eau dans le charbon activé. COURTY C. C. P. 136
Sur la pénétration lente de l'eau dans les charbons activés. COURTY C. C. P. 136
Adsorption sur le charbon de complexes organiques de terres rares. VICKERY R. C. C. P. 136

L'adsorption de quelques substances de masses moléculaires élevées sur le charbon actif. CLAESSON I. et CLAESSON S. .... C. P. 136

Fixation par le charbon, sans agitation, de sels de para-aminobenzoyl diéthylamino-éthanol mélangés à des sels de sodium. Dosage des bases et des acides. RÉGNIER J. et BAZIN Mlle S. .... C. P. 136

La structure poreuse et les propriétés adsorbantes de quelques charbons activés. I. L'adsorption de la vapeur d'eau et son influence sur la grandeur des pores. FINEMAN M. N., GUEST R. M. et MC INTOSH R. C. P. 136

La structure poreuse et les propriétés adsorbantes de quelques charbons activés. II. La densité apparente du charbon en milieux liquides. GUEST R. M., MC INTOSH R. et STUART A. P. .... C. P. 137

La structure poreuse et les propriétés adsorbantes de quelques charbons activés. III. La densité apparente de l'eau adsorbée sur du charbon actif. MORRISON J. A. et MC INTOSH R. .... C. P. 137

Fixation par le charbon, sans agitation, de différents sels de sodium. Dosage de la base et des acides. RÉGNIER J. et BAZIN Mlle S. .... C. P. 137

L'alumine activée : sa préparation, ses propriétés, sa nature. THIBON H., MAILLARD A. et SAVON L. C. P. 137

Équations de l'adsorption en couches multiples. EMMETT P. H. .... C. P. 137

L'adsorption de l'oxygène sur le fer doux aux basses températures et aux basses pressions. ARMBRUSTER M. H. et AUSTIN J. B. .... C. P. 137

L'adsorption activée de l'azote sur de la poudre de tungstène finement divisée. DAVIS R. T. .... C. P. 137

L'adsorption des acides gras sur les catalyseurs au nickel et au platine. SMITH H. A. et FUZEK J. F. C. P. 138

Étude du mécanisme de l'adsorption dans le cas du système eau-alcool octytique secondaire. ADDISON C. C. .... C. P. 138

L'adsorption utilisée comme moyen de séparation. HASSLER J. W. .... C. P. 138

Préparation de silicagel pour chromatographie. HARRIS R. et WICK A. N. .... C. P. 138

Contributions à la théorie de la chromatographie. GLÜCKAUF E. .... C. P. 138

Application du flottage à la technique moderne du ciment. ENGELHART G. K. .... C. P. 138

Courbes fluidité-pression (flow-pressure relations) dans les systèmes savon de calcium-huile. GALLAY W. et PUDDINGTON I. E. .... C. P. 138

Quelques acquisitions récentes en chimie des colloïdes. MC BAIN J. W. .... C. P. 138

Recherches sur les gels d'acide silicique. XIV. Dialyse des hydrosols et des hydrogels de silice. HURD C. B. et MERZ P. L. .... C. P. 138

La structure des micelles de savon indiquée par les rayons X et la théorie de l'orientation moléculaire. I. Solutions aqueuses. HARKINS W. D., MATTOON R. W. et CORRIN M. L. .... C. P. 138

Études sur les gels d'acide silicique. XIV. Dialyse des hydrosol et hydrogel de silice. HURD C. B. et MERZ P. L. .... C. P. 139

Sol et gel de borate de thorium. MUSHRAN S. P. C. P. 139

Étude sur la structure des systèmes bitumineux. Électrophorèse des solutions de brai de houille. Coagulation par le benzène des goudrons et brais de houille. SACK H. A. .... C. P. 139

Densité optique des solutions colloïdales de gomme-gutte en présence de soude. BOUTARIC A. et ANGLADE-THEVENET S. .... C. P. 139

Rigidité des milieux thixotropiques. AMIOT R.. C. P. 139

Étude des phénomènes d'électrophorèse à l'aide d'une balance. SACK H. .... C. P. 139

Détermination de la taille des particules par transmission spectrale. BAILEY E. D. .... C. P. 140

Méthode de sédimentation par centrifugation pour la distribution des particules par taille. JACOBSEN A. E. et SULLIVAN W. F. .... C. P. 140

Remarques sur la signification de la mesure photométrique des suspensions. DOGNON A. ...... C. P. 140

Une méthode de mesure du pouvoir stabilisant des extraits de mousse d'Irlande. RICE F. A. H. C. P. 140

Théorie des propriétés rhéologiques des dispersions. FRÖHLICH H. et SACK R. .... C. P. 140

Suspensions de fines particules dans les liquides organiques. BLOOMQUIST C. R. et SHUTT R. S. ... C. P. 140

Propriétés générales des aérosols. AVY M. A. ... C. P. 140

Sédimentation au laboratoire. WARD H. T. et KAMMERMEYER K. .... C. P. 140

Disparition de capillaires au cours du séchage d'un gel poreux. BANKS W. H. et BARKAS W. W. .... C. P. 140

Transformation des cristaux d'acides gras en cristaux de savons métalliques et relation entre la température et la tension superficielle des couches monoatomiques. TRAPEZNIKOV A. .... C. P. 140

Topographie de la polymérisation des hydrocarbures en émulsions. YURZHENKO A. et KOLECHKOVA M. C. P. 140

Interaction des cristaux des acides gras hydratés avec les électrolytes; leur polymorphisme et leur équilibre avec les couches monoatomiques. TRAPEZNIKOV A. C. P. 140

Étude par diffraction aux rayons X d'un catalyseur nickel-thorine-kieselguhr utilisé pour la synthèse Fischer-Tropsch. CHAKRAVARTY K. M. et SEN R. ... 155

Études sur la structure de l'oxyde de chrome-aluminium et des systèmes de catalyseurs s'y rapportant. EISCHENS R. P. et SELWOOD P. W. 155

La séparation des terres rares par échange d'ions. I. Cérium et yttrium. SPEDDING F. H., VOIGT A. F., GLADROW E. M. et SLEIGHT N. R. 155

La séparation des terres rares par échanges d'ions. II. Néodyme et praséodyme. SPEDDING F. H., VOIGT A. F., GLADROW E. M., SLEIGHT N. R., POWELL J. E., WRIGHT J. M., BUTLER T. A. et FIGARD P. ... 155

L'échange d'ions comme méthode de séparations. I. La séparation des radio-isotopes produits par la fission, comprenant des terres rares, par élution complexe au moyen de résine amberlite. TOMPKINS E. R., KHYM J. X. et COHN W. E. 155

L'échange d'ions comme méthode de séparation. II. Séparation de quelques terres rares du groupe cérium (La, Ce, Pr et Nd). HARRIS D. H. et TOMPKINS E. R. 156

L'échange d'ions comme méthode de séparations. III. Études sur l'équilibre des réactions des complexes de terres rares avec les rétines synthétiques échangeurs d'ions. TOMPKINS E. R. et MAYER S. W. 156

L'échange d'ions comme méthode de séparation. IV. Analyse théorique des procédés de séparation au moyen de colonnes. MAYER S. W. et TOMKINS E. R.. 156

La séparation des terres rares par échange d'ions. III. Séparations à l'échelle d'usine-pilote. SPEDDING F. H., FULMER E. I., BUTLER T. A., GLADROW E. M., GOBUSH M., PORTER P. E., POWELL J. E. et WRIGHT J. M. 156

Propriétés fondamentales d'une résine synthétique échangeur de cations. BAUMANN W. C. et EICHHORN J. 156

L'adsorption par échange des ions en solutions aqueuses par les zéolites organiques. I. Équilibre de l'échange des ions. BOYD G. E., SCHUBERT J. et ADAMSON A. W. 156

L'adsorption par échange des ions en solutions aqueuses par les zéolites organiques. II. Cinétique. BOYD G. E., ADAMSON A. W. et MYERS L. S. 157

L'adsorption par échange des ions en solutions aqueuses par les zéolites organiques. III. Comportement des lits d'adsorption épais dans des conditions de non-équilibre. BOYD G. E., MYERS L. S. et ADAMSON A. W. 157

L'adsorption par échange des ions en solutions aqueuses par les zéolites organiques. IV. La séparation des terres rares yttriques. KETTELLE B. H. et BOYD G. E. 157

L'équilibre d'échange des anions dans une résine échangeur d'ions. KUNIN R. et MYERS R. J. 157

Purification du zirconium par les colonnes d'échangeurs d'ions. AYRES J. A. 157

L'hétérogénéité des surfaces de catalyseurs. II. Oxyde de zinc-oxyde de chrome, oxyde manganeux-oxyde de chrome, gel d'oxyde chromique. TAYLOR H. S. et LIANG S. C. 157

Études sur la synthèse Fisher-Tropsch. II. Propriétés des catalyseurs au cobalt non réduit. ANDERSON R. B., HALL W. K., HEWLETT H. et SELIGMAN S. 158

Mécanique statistique de l'adsorption multimoléculaire. III. Traitement préliminaire des interactions horizontales. Condensation capillaire et hystérésis. HILL T. L. 158

La surface de couche des solutions colloïdales et la dimension des particules colloïdales. MOKHRUSHIN S. G. 158

L'adsorption des vapeurs sur le mercure. III. Substances polaires. KEMBALL C. 158

Adsorption de vapeur d'eau dans les appareils à vide poussé. NORRISH R. G. W. et RUSSELL K. E. 158

Isotherme d'adsorption d'une émulsion photographique pour les ions uranyles et plomb. BRODA E. 158

Isothermes d'adsorption à partir de mesures chromatographiques. GLUECKAUF E. 158

Rencontres des gouttelettes d'un nuage. SWINBANK W. C. 159

Déshydrogénation catalytique des naphtènes (étude cinétique). HERINGTON E. F. G. et RIDEAL E. K. .. 159

Adsorption multimoléculaire des gaz par les surfaces composées. MC MILLAN W. G. 159

La vitesse d'absorption du phosgène et de la chloropicrine par le charbon de bois. DOLE M. 159

L'hétérogénéité des surfaces de catalyseurs pour chimisorption. I. Oxyde de zinc. TAYLOR H. S. et LIANG S. C. 159

Magnésie activée. II. Adsorption des fluorures en solutions aqueuses. ZETTLEMOYER A. C., ZETTLEMOYER E. A. et WALKER W. C. 159

La sorption de l'hydrogène sur l'alumine. RUSSELL A. S. et STOKES J. J. 159

Catalyse de la réaction du chlore avec l'acide oxalique. Complexes du manganèse trivalent dans les solutions contenant de l'acide oxalique. TAUBE H. 160

Isothermes d'adsorption de l'éthylène à — 183° BURWELL R. L., SMUDSKI P. A. et MAY T. P. 160

Procédés d'oxydation. XIX. Catalyse par la quinone dans l'auto-oxydation des hydroquinones. LU VALLE J. E. et WEISSBERGER A. 160

La mesure des potentiels à l'interface entre la silice vitreuse et les solutions de chlorure de thorium et de chlorure de lanthane. WOOD L. A. et ROBINSON L. B. 160

TABLE DES AUTEURS

ABADIE P. Voir GIRARD P. .... C. P. 6

ABBOLITO E. La méthode des images spectrales obtenues au moyen des rayons X, dans l'analyse des minéraux .... C. P. 109

ABBOTT T. A. Voir NIER A. O. 44

ABBOT C. G., HOOVER W. H. et CLARK L. B. Un radiomètre sensible 54

ABRAHAM S. C. et MONTEATH ROBERTSON J. Structures cristallines du paradinitrobenzène et de la paranitraniline 139

ABRAMS I. Voir SOLLNER K. .... C. P. 136

ADAIR G. S. et ADAIR M. E. Accroissement de densité des protéines 81

ADAM N. K. Voir BALSON E. W. 97

ADAMS A. D. et MARTIN A. R. Action des chlorures alcalino-terreux sur les émulsions stabilisées par l'oléate de sodium .... C. P. 35

ADAMS R. V. Voir ANDERSON C. 116

ADAMSON A. W. Voir BOYD G. E. 156, 157

ADDINK N. W. H. Cristaux complets et incomplets .... C. P. 82

ADDISON C. C. Propriétés des surfaces fraîchement formées. V. Équation vitesse-temps pour l'adsorption par les surfaces dynamiques .... C. P. 33

ADDISON C. C. Propriétés des surfaces récemment formées. III. Mécanisme de l'adsorption, avec étude particulière du système eau-alcool octylique secondaire .... C. P. 34

ADDISON C. C. Tension superficielle et pouvoir détergent. 85

ADDISON C. C. Propriétés des surfaces récemment formées. IV. Influence de la longueur de chaîne et de la structure des alcools sur les tensions superficielles statiques et dynamiques des solutions hydro-alcooliques .... C. P. 89

ADDISON C. C. Étude du mécanisme de l'adsorption dans le cas du système eau-alcool octylique secondaire .... C. P. 138

AEBERSOLD P. C. et ANSLOW G. A. Absorption des neutrons rapides dans les gaz, les parois et les tissus .... C. P. 74

AELION R. et LENORMANT H. Spectre d'absorption infrarouge des polyamides; structure de leurs groupements polaires .... C. P. 105

AGARWALA B. K. et CHOWDRI A. G. Fluctuations d'entropie dans l'hélium liquide II et raie de Rayleigh 110

AGARWALA B. K. et SINGWI K. S. Thermodynamique nucléaire et gerbes 134

AGENO M. Les radiations molles émises par le $^{104}_{45}$Rh.. 29

AGENO M. Les radiations molles émises par le $^{104}_{45}$Rh. C. P. 61

AGENO M. Radioactivité provoquée dans le zirconium par bombardement de neutrons rapides ..... C. P. 98

AGENO M. Ralentissement de neutrons dans les substances hydrogénées .... C. P. 98

AGENO M. Radioactivité provoquée dans le zirconium par bombardement de neutrons rapides ..... C. P. 99

AGENO M., AMALDI E., BOCCIARELLI D. et TRABACCHI G. C. Distribution angulaire des rayons γ émis dans la réaction $^1H + {}^7Li = {}^8Gl + \gamma$ .... C. P. 37

AGENO M., AMALDI E., BOCCIARELLI D. et TRABACCHI G. C. Choc des neutrons contre protons et deutons... C. P. 98

AGUS M. Voir FRONGIA G. 66

AHLBORN J. C. Voir VAN HOOK A. .... C. P. 63

AHMAD N. Voir BOSE C. R. 75

AHRENS L. Détermination de l'âge des minéraux au moyen de la radioactivité du rubidium ...... C. P. 37

ALBERS V. M., KNORR H. V. et FRY D. L. Étude spectroscopique des porphyrines les plus simples. IV. Les spectres d'absorption et de fluorescence de la *ms*-tétra-(3'.4'-méthylènedioxyphényle) porphine de nombre ClH quatre et de sels complexes de Ni, Zn et AgC_5H_5N .... C. P. 42

ALBERT A. et SHORT L. N. Spectre d'absorption des oxyacridines .... C. P. 78

ALBERT A. et WILLIS J. Énergie de résonance de l'acridine et de la phénazine .... C. P. 42

ALBERT P. Voir BÉNARD J. .... C. P. 95

ALBERTO M. et ROLLIER. Extraction du sulfate de radium d'un dépôt actif à évolution lente.... C. P. 61

ALEXANDER A. et RIDEAL E. Contribution à l'étude de la liaison hydrogène dans la structure des protéines .... C. P. 39

ALFVEN H. Variations de l'intensité des rayons cosmiques, en relation avec les orages magnétiques 37

ALFVEN H. et ROMANUS H. Valve à faisceau électronique se déplaçant suivant une trochoïde 91

ALICHANIAN H., ALICHANIAN A. et NIKITIN S. Sur l'existence de particules très ionisantes dans la composante molle 38

ALIVERTI G. La salinité des précipitations à Pavie dans la période octobre 1944-octobre 1945 35

ALLEN J. F. Physique des basses températures en Amérique du Nord 124

ALLEN J. G. Voir STEVENIN T. G. .... C. P. 7

ALLEN H. Nature de l'entropie .... C. P. 51

ALLGOOD R. W. et GORDON A. R. La variation avec la température des nombres de transport du chlorure de sodium en solution aqueuse .... C. P. 56

ALLISON W. Voir NEDDERMEYER S. H. 81

ALMY G. M. et ANDERSON S. Durée de la fluorescence du diacétyle et de l'acétone .... C. P. 17

ALTAR W. Voir COLTMAN J. W. 109

ALTHAUS E. J. Voir NEDDERMEYER S. H. 81

Amaldi E. Les lentilles électroniques.................. 18
Amaldi E. Voir Ageno M.................. C. P. 37, 98
Amaldi E., Bocciarrelli D. et Trabacchi G. C. Sur la désintégration du thorium et du protoactinium. C. P. 1
Ambrose E. J. Voir Elliott A.................. 67
Amdur I. Propriétés de transport des gaz à basse température. I. Hélium.................. 85
Amerongen G. J. van. La perméabilité aux gaz de différents caoutchoucs et ses relations avec la diffusivité et la solubilité.................. 53
Amiot R. Rigidité des milieux thixotropiques.. C. P. 139
Amis E. S. et Jaffé G. La variation des vitesses de réaction avec la température du point de vue de l'équation de Bronsted-Christiansen-Scatchard...... C. P. 49
Amis E. S. et Jaffé G. Détermination de l'équation cinétique générale pour la réaction entre des ions et des molécules dipolaires.................. C. P. 49
Amon W. F. Voir Blout E. R.................. 23
Amy L. Sur l'obtention du contraste colorimétrique maximum.................. 24
Andant A. Emploi de la spectroscopie Raman pour l'étude des carburants contenant des cétones ou des alcools.................. C. P. 80
Andant A. Application de la spectroscopie Raman à l'analyse des essences.................. C. P. 80
Anderson R. B. Modification de l'équation de Brunauer, Emmett et Teller.................. C. P. 135
Anderson R. B., Hall W. K., Hewlett H. et Seligman B. Études sur la synthèse Fisher-Tropsch. II. Propriétés des catalyseurs au cobalt non réduit...... 158
Anderson C., Adams R. V., Llyod P. E. et Rau R. Sur la masse et les produits de désintégration du méson.................. 116
Anderson R. C. Voir Lemons J. F.................. C. P. 14
Anderson R. C. Voir Moore R. L.................. C. P. 78
Anderson J. F. Voir Brosheer J. C.................. C. P. 119
Anderson H. H. Isothiocyanates de silicium méthylés. Réfractions moléculaires.................. 135
Anderson H. H. Voir Forbes G. S.................. 135, 145
Anderson H. H. Voir Valley G. E.................. 138
Anderson R. J. L'industrie mondiale de l'aluminium.................. C. P. 127
Anderson S. Voir Almy G. M.................. C. P. 17
Anderson J. S. et Morton M. C. Les propriétés semi-conductrices du sulfite stanneux. II. Effet thermo-électrique.................. 153
Andrade E. Propriétés mécaniques des solides. C. P. 59
Andrade E. N. da C. Écoulement d'un fluide par un petit orifice dû à des vibrations.................. 6
Andrade E. N. da C. et Dodd C. Effet d'un champ électrique sur la viscosité des liquides.................. 7
Andrews D. H. et Claak C. W. Démodulation par supraconductivité.................. 14
Andrews D. H., Milton R. M. et Sorbo W. de. Bolomètre supraconducteur rapide.................. 23
Angel H. S. Voir Miller J. G.................. 10
Angelis M. de Voir Montoro V.................. C. P. 110
Anglade-Thevenet S. Voir Boutaric A.................. C. P. 139
Angus W. R. et Stott G. Susceptibilité diamagnétique des isomères.................. C. P. 103
Annan R. L'or.................. C. P. 128
Anslow G. A. Voir Aebersold P. C.................. C. P. 71
Anson M. C. Agents modifiant la tension superficielle.................. C. P. 68
Anthony R. L. Voir Wack P. E.................. 87
Antonoff G. Sur quelques composés du fer qui se déposent simultanément aux deux pôles..... C. P. 22
Antonoff G. Qu'est-ce qu'une phase ?........ C. P. 116
Anzilotti W. F. et Cunan B. C. Moments électriques des phénols et anisols ortho substitués. I. Dérivés halogénés.................. C. P. 40
Appleton E. Détection par radar des queues de météores.................. 42
Appleton E. Rôle du savant pendant la guerre. C. P. 99
Appleton E. V. et Hey J. S. Polarisation circulaire des bruits parasites radio d'origine solaire.................. 42
Archibald W. J. Une solution approximative de l'équation différentielle de l'ultra-centrifuge.................. 49
Arditti. Autoxydation des hydrocarbures.... C. P. 85
Arkadiew V. Oscillations d'aimants élémentaires..... 89
Arley N. Récentes recherches sur les rayons cosmiques.................. 37
Arley N. Sur la possibilité d'existence de protons négatifs dans la composante primaire des radiations cosmiques.................. 38
Arley N. Sur l'existence possible de protons négatifs dans la composante primaire de la radiation cosmique.................. 114
Arlman J. J. Voir Bouman J.................. 30
Armand M. Voir Jolivet H.................. C. P. 59
Armbruster M. H. La chaleur de sorption de la vapeur d'eau sous basse pression à la surface de quelques aciers laminés à froid, à 20° C.................. C. P. 135
Armbruster M. H. et Austin J. B. L'adsorption de l'oxygène sur le fer doux aux basses températures et aux basses pressions.................. C. P. 137
Armi E. L., Johnson J. L., Machler R. C. et Polster N. E. Application de la méthode au thermocouple coulissant pour la mesure de la température de l'interface d'un obus et d'un tube de canon.................. 31
Armistead F. C. Voir Ney E. P.................. 54
Arnold G. P. Voir Sturm W. J.................. 131
Arnold J. R. et Sugarman N. États isomères à courte vie de Se_{83} et Ge_{77}.................. 126
Arons A. B. Voir Richardson J. M.................. 98
Arthur J. C. et Felsing W. A. Les relations pression-volume des méthylamines gazeuses à 0° C et sous pressions réduites.................. 34
Arthur J. R. Combustion du carbone.......... C. P. 85
Aruja E. Étude aux rayons X de la structure cristalline de la gümbelite.................. C. P. 111
Arzeliès H. Réflexion sélective et réflexion métallique. 64
Ashkin J. et Marshak R. E. Diffusion neutron-proton et proton-proton à 200 MeV.................. 130
Ashmore P. G. et Dainton F. S. Processus d'initiation des chaînes dans la réaction entre l'hydrogène et l'oxygène, entre les seconde et troisième limites d'explosion.................. C. P. 115
Askounis T. Voir Klotz I. M.................. 73
Asperger S. Voir Weber K.................. C. P. 54
Asselin F. J. et Rohrman F. A. Corrosion du cuivre par les solutions d'halogénures de sodium....... C. P. 72
Astbury W. T. Étude aux rayons X de l'actine....... 109
Aston F. Table internationale des isotopes stables. C. P. 38
Aston J. G. et Doty P. M. Le calcul de la chaleur spécifique et de l'entropie de la méthylamine à partir des données spectroscopiques seules. La vibration de torsion.................. C. P. 15
Aston J. G. Voir Fink H. L.................. 112
Aston J. G. et Szasz G. J. Thermodynamique du butadiène-1.2 au moyen des données calorimétriques et spectroscopiques.................. 111
Aston J. G. et Ziemer C. W. Propriétés thermodynamiques des trois formes cristallines du chlorure de méthylammonium.................. C. P. 109
Aston J. G., Fink H. L. et Szasz G. J. La capacité calorifique et l'entropie, les chaleurs de fusion et de vaporisation et la pression de vapeur du butène-1. L'entropie au point O du verre. L'entropie des gaz à partir des données moléculaires.......... C. P. 66

Aston J. G., Fink H. L., Bestul A. B., Pace E. L. et Szasz G. J. La chaleur spécifique, l'entropie, les chaleurs de fusion et de vaporisation et la pression de vapeur du butène-1. L'entropie au zéro absolu du verre. L'entropie du gaz, déduite des données moléculaires .... C. P. 118

Atkins W. R. G. Dimension contre couleur dans le sauvetage aéronaval 64

Audibert E. L'inflammation des mélanges grisouteux .... C. P. 115

Audsley A. et Goss F. R. La grandeur de l'effet du solvant dans les mesures des moments dipolaires. IV. Détermination de la polarisation de distorsion et son additivité dans les halogénures d'alcoyle et d'aryle. C. P. 77

Audubert R. Sur le mécanisme de l'émission de rayonnement ultraviolet par polarisation anodique. C. P. 20

Audubert R. et Racz C. Chimioluminescence ultraviolette par oxydation du carbone .... C. P. 17

Audubert R. et Robert-Lung J. Mécanisme de la thermolyse de N_3Na .... C. P. 84

Auer W. U. Voir Dijk H. van 31

Aurivilliers B. et Sillen L. Polymorphisme du trioxyde de bismuth .... C. P. 47

Austin J. B. Voir Armsbruster M. H. .... C. P. 137

Auto. Eng., 1945, 35, p. 415-417. Radiographie industrielle. Examen non destructif au moyen des rayons γ .... C. P. 130

Avery W. H. et Ellis C. F. Spectres infrarouges des hydrocarbures. I. Quelques recherches sur la variation des bandes d'absorption avec la température .... C. P. 43

Avery W. H. et Morrison J. R. Spectres infrarouges des hydrocarbures. II. Analyse des mélanges d'octane par utilisation des spectres infrarouges obtenus à basse température 105

Avy M. A. Propriétés générales des aérosols .... C. P. 140

Ayling H. S. Voir Robinson R. A. .... C. P. 91

Ayers A. D. Voir Reitemeier R. F. 152

Ayres J. A. Purification du zirconium par les colonnes d'échangeurs d'ions 157

Bachelet M. Voir Tsien S. T. .... C. P. 76

Bacon H. E. Voir Powell S. T. .... C. P. 32

Bacon R. F. et Tanelli R. La viscosité du soufre. C. P. 45

Baddeley G. Production et diminution de la polarisation par empêchement stérique .... C. P. 39

Badger R. M. Voir Humphreys G. L. 105

Baget J. Voir Dufraisse C. .... C. P. 12

Bagguley D. M. S. et Griffiths J. H. E. Résonance paramagnétique et niveaux d'énergie magnétique dans les aluns de chrome 88

Bailey E. C. Voir Thorvaldson T. .... C. P. 122

Bailey E. D. Détermination de la taille des particules par transmission spectrale .... C. P. 140

Bailey K. et Werner A. Termes chimiques : « oxydation », « acide » et « base » .... C. P. 57

Baird K. M. Onde de choc dans le verre 51

Baker J. Niveaux d'énergie et réactions .... C. P. 66

Baker E. M. et Tsao U. Condensation de vapeurs dans un tube horizontal. Coefficient de transfert de la chaleur dans la condensation de la vapeur d'eau et de liquides organiques non miscibles 33

Baker J. W. Réactions et niveaux d'énergie ... C. P. 66

Bakker C. Fluctuations et inertie de l'électron 15

Bakker J. Voir Kröger F. A. .... C. P. 120

Baldwin G. C. et Klaiber G. S. La photofission dans les éléments lourds 77, 132

Ballaric C. et Benini M. Rayonnement secondaire des mésons dans différentes substances .... C. P. 97

Ballaric C., Della Corte M. et Prosperi M. Une expérience sous la roche jusqu'à une profondeur équivalent à 575 m d'eau sur les composantes dures et molles des rayons cosmiques 120

Ballay M. et Vogt P. Contribution à l'étude de zingage électrolytique brillant en solution cyanurée additionnée de sulfure de sodium .... C. P. 126

Balseiro J. A. Moment angulaire des photons 25

Balson E. W. Études de la mesure de pression de vapeur. II. Un nouveau manomètre en verre sensible à 0,001 mm 97

Balson E. W. Études de la mesure de pression de vapeur. III. Une effusion de manomètre sensible à 5.10^{-6} mm de mercure; pression de vapeur du D. D. T. et autres substances légèrement volatiles ... 97

Balson E. W., Denbigh K. G. et Adam N. K. Études de la mesure de pression de vapeur. I. La pression de vapeur du sulfite de ββ'-dichloréthyl 97

Bamford C. C. H. Voir Dewar M. J. S. .... C. P. 113

Bancroft D. Voir Birch F. .... C. P. 10

Banerjea B. K. Voir Saha M. N. 13

Banerjee A. Voir Khastgir S. R. 59

Banigan T. F. Voir Hennion G. F. .... C. P. 103

Banks P. E. et Liddiard E. A. G. Action de l'eau sur le plomb .... C. P. 133

Banks W. H. et Barkas W. W. Disparition de capillaires au cours du séchage d'un gel poreux ... C. P. 140

Bannister F. A., Hey M. H. et Oakley K. P. Identification d'un calcul provenant d'un diagramme 108

Bannister L. C. Voir Miller J. L. .... C. P. 130

Banos A. et Perusquia M. L. Compteur directionnel à rayons cosmiques pour la détermination de la variation azimutale de la radiation cosmique primaire à angles zénitaux fixes 117

Barber N. et Ursell F. Étude de la houle marine 35

Barbier G. et Chabannes J. Sur la rétention de l'ion SO_4 dans les sols .... C. P. 34

Barchewitz P. Application de l'infrarouge à l'analyse qualitative et quantitative des constituants des essences .... C. P. 79

Barkas W. W. Voir Banks W. H. .... C. P. 140

Barker E. C. L'énergie totale de désintégration de Na_{24} 129

Barker E. F. Voir Gallaway E. F. .... C. P. 42

Barkhuff R. A. et Carswell T. S. Structure physique des phénoplastes .... C. P. 11

Barley R. C. Voir Miller C. O. .... C. P. 15

Barnothy J. Quantification du système solaire et ses conséquences 42

Barnes A. W. Voir Bowen E. J. 104

Baroin Mme M. Positions et intensités d'absorption, dans le proche infrarouge, de dérivés phénolés. C. P. 105

Barraud J. Voir Trillat J. J. 59

Barrer R. M. La solubilité des gaz dans les élastomères 149

Barrett R. L. Voir Smith C. S. 77

Barrow R. F. Voir Downie A. R. 71

Barrow R. Voir Vago E. .... C. P. 42

Bartell F. E. et Cardwell P. H. Angles de contact reproductibles sur des surfaces métalliques reproductibles. II. Angles de contact interfaciaux entre l'eau et des liquides organiques sur des surfaces d'argent et d'or. III. Angles de contact de solutions aqueuses saturées de différents liquides organiques sur l'argent et l'or .... C. P. 95

Bartels J. Données géomagnétiques sur les variations du rayonnement solaire. I. Rayonnement ondulatoire 43

Bartle W. Voir Scherrer P. .... C. P. 9

Bartlett P. D. Voir Nozaki K. .... C. P. 113

Barton V. P. et Lindsay G. A. L'arête d'absorption K du silicium 109

Barton D. H. R. Départ d'acide chlorhydrique induit dans les éthanes substitués........ C. P. 48

Bastien P. Recherches sur le mécanisme de la fragilité de décapage de l'acide. II. Comportement de l'hydrogène introduit dans l'acier extra-doux recuit par électrolyse ou par attaque acide........ C. P. 59

Bastien P. Influence de la grosseur de la cristallisation des constituants hors de solution solide et des impuretés sur la forgeabilité des alliages légers..... C. P. 131

Bastien P., Mischonsniky S. et Senneville Mlle C. de. Sur les phénomènes d'absorption et de désorption se produisant à la surface du fer après décapage à l'acide ou électrolytique........ C. P. 95

Baswell I. I. Voir Partington J. R........ 10

Bateman M. M. Voir Preisler P. W........ 152

Bates D. K. et Massey H. S. W. Les réactions fondamentales dans l'atmosphère supérieure. I........ 41

Bates D. R. Voir Chapman S........ 80

Bates J. R. Influence des réactions latérales sur les équilibres d'isomérisation expérimentaux.... C. P. 117

Bauch F. Voir Oplinger F. F........ C. P. 21

Bauer S. H. Étude par diffraction électronique de la structure de la difluorodiazine........ 102

Bauer S. H. Voir Silbiger G........ C. P. 111

Bauer U. H. Voir Bellinger F........ C. P. 31

Bauer N. Voir Fajans K........ C. P. 39

Baum W. A., Johnson F. S., Oberly J. J., Rockwood C. C., Strain C. V. et Tousey R. Spectre solaire ultraviolet à 88 km........ 43

Bauman W. C. Résines synthétiques échangeuses d'ions........ C. P. 72

Baumann W. C. et Eichhorn J. Propriétés fondamentales d'une résine synthétique échangeur de cations........ 156

Bayes-Watson J. et Perutz M. Analyse de l'hémoglobine aux rayons X........ C. P. 47

Bayliss N. S., Cole A. R. H., Ewers W. E. et Jones N. K. Le système sulfate de potassium-sulfate de soude-sulfate de magnésium-eau à 35°........ 150

Bazin Mlle S. Voir Régnier J........ C. P. 136, 137

Beach J. Y. Voir Walter J........ C. P. 10

Beachall H. C. et Taylor H. A. La décomposition thermique de la *n*-butylamine........ C. P. 49

Beams J. W. et Young J. L. Champs centrifuges..... 6

Beams J. W., Young S. L. et Moore J. W. Production de champs centrifuges élevés........ 6

Beatty H. A. Voir Calingaert G........ C. P. 7

Beaujard L. Voir Lacombe P........ C. P. 23, 93

Beauseigneur. Détermination du pouvoir calorifique inférieur et des teneurs en carbone et en hydrogène des houilles à partir de l'analyse immédiate.. C. P. 66

Beck C. A. et Sponer H. Le spectre d'absorption du monodeutérobenzène dans le proche ultraviolet. C. P. 41

Beck K. M. Voir Price C. C........ 151

Becker R. A., Hansog A. O. et Diven B. C. Les seuils relatifs à la photodésintégration de Li_7, Mg_{24}, Al_{27}, Si_{28}, S_{32} et Ca_{40}........ 129

Becker P. Voir Waring C. E........ 86

Beckett C. W. et Pitzer K. S. La thermodynamique du styrène et de ses dérivés méthylés........ 30

Beckmann C. O. Voir Marks H. C........ C. P. 5

Belinfante F. J. Sur les fonctions longitudinale et transversale, avec quelques applications........ 1

Belinfante F. J. Sur l'évanouissement de div $E - 4\pi\rho$ dans l'électrodynamique quantique........ 2

Belinfante F. J. Voir Kramers H. A........ C. P. 97

Bell R. Voir Burawoy A........ C. P. 47

Bellinger F., Friedman H. B. et Bauer U. H. Études de la corrosion et de la stabilité des alliages. C. P. 31

Bénard J. Sur les variations du potentiel d'électrode du palladium hydrogéné........ C. P. 57

Bénard J. et Albert P. Sur l'activité chimique de l'hydrogène désorbé par le palladium et ses alliages. C. P. 95

Bénard J. Voir Chaudron G........ C. P. 58

Bénard J. et Cocuelle O. Nouvelles recherches par la méthode micrographique sur l'oxydation du fer aux températures élevées........ C. P. 71

Bénard J. et Cocuelle O. Étude cinétique de la formation des oxydes à la surface du fer à haute température........ C. P. 71

Bender P. Voir Chien J. Y........ 107

Benedicks C. et Skorski R. Limite de résistance supérieure : présence dans les essais de pliage et signification........ 83

Benedict W. S. Voir Harris L........ C. P. 5

Benesi H. A., Mason L. S. et Robinson A. L. Chaleurs de dilution des solutions aqueuses de l'α et de la β-alanine à 25° C........ C. P. 122

Benini M. Voir Ballario C........ C. P. 97

Benham W. E. Ondes électroniques sphériques........ 90

Benner H. L. et Wernlund C. J. Bains de cuivrage au cyanure à haute efficacité........ C. P. 22

Bennett G. S. Effets gyroscopiques dans un système en vibration........ 98

Bennett W. E. et Richards H. T. Neutrons de C_{12} + D. 131

Bennett W. S. Voir Smith W. V........ 102

Benning A. F. et Mc Harness R. C. Propriétés thermodynamiques des fluorochlorométhanes et fluorochloroéthanes........ C. P. 66

Benson G. C. Voir Mc Intosh R........ 10

Benson S. W. Forces intermoléculaires et énergies de vaporisation des liquides........ 85

Benson S. W. Chaleurs spécifiques des liquides et vapeurs........ 111

Benton A. F. Voir Gwathmey A. T........ C. P. 14

Benzie R. J. Voir Rollin B. V........ 89

Berg O. E. et Kaiser H. F. Les propriétés de rétention des rayons X par les substances phosphorescentes, qualité infrarouge et applications à la radiographie.. 77

Berg L. Voir Ewell R. H........ C. P. 30

Berg L. Voir Harrison J. M........ C. P. 68

Bergès M. Voir Jolibois P........ C. P. 92

Bergman W. E. Voir Marshall C. E........ C. P. 20

Bergmann E. et Weitzmann A. Les moments dipolaires pour la détermination des structures........ C. P. 40

Bergstrom F. W. Voir Mc Crosby C. R........ C. P. 62

Berheuke L. F. et Brilton C. E. Rôle du pH sur la vitesse d'hydrolyse de l'acide chloracétique.. C. P. 64

Berliner E. Une relation entre les potentiels d'oxydo-réduction des quinones et les énergies de résonance des quinones et des hydroquinones........ C. P. 125

Berman S. Voir Othmer D. F........ C. P. 66

Bernardini G., Cacciapuoti B. N., Pancini E. et Piccioni O. La vie moyenne du mésoton.... C. P. 73

Bernardini G., Pancini E., Santangelo M. et Scrocco E. Production par les mésons de la radiation secondaire électronique........ 120

Bernfeld H. P. Voir Meyer K. H........ C. P. 12

Bernier J. Sur le rendement de conversion des tubes à modulation de vitesse du type reflex........ 60

Bernier J. Essai de théorie du tube électronique à propagation d'onde........ 63

Bernstein H. J. Relation entre l'ordre des liaisons et la distance des liaisons entre ions covalents........ 136

Bernstein R. Voir Hughes R. C........ C. P. 31

Bernstein S., Preston W. M., Wolfe G. et Slattery E. Rayons γ de grande énergie issus des produits de scission de U_{235}........ 129

Berthelot A. Quelques réalisations d'appareils pour la numération de particules par la méthode de Geiger-Müller.......... C. P. 76
Berthois L. Nouvelle méthode d'étude quantitative des assemblages de minéraux lourds......... C. P. 63
Best N. R., Durand E., Gale D. I. et Havens R. J. Mesures de température et de pression dans la haute atmosphère.......... 36
Beste L. F. Voir Wall F. T.......... 138
Bestul A. B. Voir Aston J. G.......... C. P. 118
Bethe, Rasetti et Weizsacher. Rayons des noyaux des émetteurs naturels de rayons α. La théorie de Sexl est plus rigoureuse que celle de Gamow...... C. P. 76
Beuenati R. F. et Harrison J. G. Nomogramme pour convertir les pourcentages en poids en pourcentages en molécules dans les systèmes binaires...... C. P. 29
Beyer G. L. et Rieman W. Solubilité du chromate de baryum dans des milieux diversement ionisés. C. P. 67
Bézier Mlle D. Sur le potentiel d'oxydoréduction dans les solutions complexes : étude de quelques complexes ferriques.......... C. P. 125
Bezman I. I. Voir Johnston H. L.......... 32
Bhagavantam S. et Bhimasenachar J. Constantes élastiques du diamant.......... C. P. 47
Bhagavantam S. et Ramachandra Rao B. Diagrammes de Hiedemann aux très fortes fréquences... 55
Bhagavantam S. et Ramachandra Rao B. Diffraction de la lumière par des ultrasons de haute fréquence... 66
Bhagavantam S. et Suryanarayana D. Coefficients élastiques du troisième ordre dans les cristaux...... 135
Bhimasenachar J. Voir Bhagavantam S...... C. P. 47
Bidler A. et Smith J. Tension superficielle et dimensions moléculaires.......... C. P. 55
Bidwell C. C. et Hogan C. L. Conductivité thermique de l'aluminium à l'état solide et à l'état liquide...... 87
Biedermann M. M. Voir Groot D. R. de...... C. P. 118
Bigeleisen J. Voir Redlich O.......... C. P. 19
Bigeleisen J. et Gœppert Mayer M. Calcul des constantes d'équilibre pour les réactions d'échange des isotopes.......... 144
Bigelow H. E. et Keirstead K. F. Parachors de quelques composés azoxy et azo apparentés.. C. P. 107
Bijl D. Relaxation paramagnétique du sulfate double de cuivre et de potassium.......... 11
Bijl D. Relaxation paramagnétique de l'alun dilué de chrome et de potassium.......... 11
Bijl D. Voir Casimir H. B. G.......... 11
Bilham E. G. Une méthode azimutale de mesure de la hauteur d'un nuage au moyen d'un projecteur..... 79
Bilham P., Jones E. R. H. et Meakins R. J. Films de surface des dérivés du lupane.......... C. P. 24
Billings B. H. Voir Hyman M.......... 94
Billmeyer F. W. Mesure de l'indice de réfraction des films de polymères.......... 86
Billmeyer F. W. Voir Lucas H. S.......... C. P. 67
Birch F. et Bancroft D. Élasticité des cristaux. C. P. 10
Birch S. F., Collis C. B. et Lowry R. A. Azéotropes du benzène et des hydrocarbures.......... C. P. 90
Birks J. B. Dispersion magnétique de l'oxyde ferrique γ.......... 57
Birks J. B. Mécanisme de la dispersion ferromagnétique.......... 88
Bishui B. M. Voir Sirkar S. C.......... 74
Bizeleisen P. Voir Lewis G. N.......... C. P. 54
Bizette H. Sur l'orientation par le champ magnétique de quelques molécules et de quelques cristaux....... 21
Bizette H. et Tsaï B. L'antiferromagnétisme des ions ferreux. Susceptibilité magnétique à basse température du prototype de fer OFe.......... C. P. 5
Blackett P. M. S. Le champ magnétique des corps massifs en rotation.......... 80
Blackwell D. E. Voir Sutherlanb G. B. B. M....... 25
Blackwell D. E., Simpson O. et Sutherland G. B. B. M. Cellules au séléniure de plomb pour spectroscopie infrarouge.......... 102
Blaise B. Voir Michels A.......... 78
Blanc M. V., Guest P. G., Elbe G. von et Lewis B. Inflammation des mélanges gazeux explosifs par les étincelles électriques. I. Énergies minimum d'inflammation et distances d'extinction des mélanges de méthane, d'oxygène et de gaz inertes.......... 153
Blank E. W. Thermosensibilité chromatique réversible.......... C. P. 46
Blayden H. E., Gibson J. et Riley H. L. Formation d'un charbon cokéfiant par traitement thermique d'un cannel coal.......... 76
Bleaney B. et Penrose R. Spectre de l'ammoniac dans la région de 1 cm de longueur d'onde........ C. P. 42
Blears J. Mesure des pressions résiduelles des pompes à diffusion d'huile.......... 7
Bliss H. Voir Hunter J. B.......... C. P. 29
Bloch L. Sur l'énergie électromagnétique d'un système isolé.......... 58
Bloch L. Les principes de la physique du noyau.. C.P. 73, 97
Blocher J. M. et Campbell I. E. La tension de vapeur du tétraiodure de titane liquide.......... 112
Blocher J. M. et Garrett A. B. L'effet voltaïque. Les sensibilités spectrales des électrodes de cadmium, zinc et argent; effet du pH et de l'oxygène.......... 151
Blodgett R. B. Voir Mortimer F. S.......... 73
Blodgett E. O. Voir Yohe G. R.......... 141
Bloembergen N., Purcell E. M. et Pound R. V. Relaxation nucléaire magnétique.......... 88
Blom R. H. et Efron A. Équilibre liquide-vapeur du système eau-acétylméthylcarbinol.......... C. P. 68
Bloodgood H. Voir King C. V.......... C. P. 132
Bloom H. Voir Heymann E.......... C. P. 66
Bloomquist C. R. et Shutt R. S. Suspensions de fines particules dans les liquides organiques...... C. P. 140
Blot M. Les métaux précieux dans l'industrie chimique.......... C. P. 24
Blout E. R., Eager V. W. et Gofstein R. M. Spectres d'absorption. IV. Cétazines.......... 27
Blout E. R., Eager V. W. et Silverman D. C. Spectres d'absorption. III. β-dicétones cycliques... C. P. 78, 105
Blout E. R., Amon W. F., Shepherd R. G., Thomas A., West C. D. et Land E. H. Filtres pour le proche infrarouge.......... 23
Blum W. M. Voir Mason C. M.......... 151
Blum W. Voir Gray A. G.......... C. P. 21
Blum W. et Stausser P. Essais de corrosion par les agents atmosphériques de dépôts électrolytiques de nickel et de cuivre sur l'acier et les métaux non ferreux.......... C. P. 60
Boas W. et Honeycombe R. W. K. La déformation plastique des métaux non cubiques par chauffage et refroidissement.......... C. P. 130
Boas W. Voir Honeycombe R. W. K.......... 138
Bocciarelli D. Voir Ageno M.......... C. P. 37, 98
Bocciarelli D. Voir Amaldi E.......... C. P. 1
Bockris J. O. M. Surtension d'hydrogène et travail thermoionique.......... 61
Bœdeker E. R. et Oblad A. G. Les propriétés physiques et chimiques des solutions dans les hydrocarbures du bromure d'aluminium. I. La solubilité du bromure d'aluminium dans le n-hexane.......... 150
Bœker G. F. Voir Reber R. K.......... 88
Bœlter L. M. K., Gordon H. S. et Griffin J. R. Évaporation libre de l'eau dans l'air à partir d'une surface horizontale libre et calme.......... 34
Bœr J. de. Champ intermoléculaire de l'hydrogène et du deutérium et théorie sur l'équation d'état au moyen de la mécanique quantique.......... 50

Bœr J. de. Les phénomènes de transport de l'hélium gazeux à très basses températures 78
Böeseken J. Sur le rapport entre l'augmentation de la concentration des ions hydrogène quand de l'acide borique est ajouté aux polyalcools et la posiion de deux des groupes hydroxyle de ces polyols dans l'espace .... C. P. 91
Bogart M. Voir Brunjes A. .... C. P. 16
Bogdarsarion C. Cinétique et mécanisme du développement photographique. II. Cinétique du développement de la couche photographique (une nouvelle équation pour la cinétique de la formation des grains dans les réactions topochimiques) .... C. P. 54
Bohlman E. G. et Willard J. E. Réaction du brome sur le tétrachlorure de carbone et le tétrachloréthylène après capture d'un neutron ou transposition radioactive isomérique .... C. P. 74
Boivin C. Voir Givaudon J. .... C. P. 136
Boldman O. E. Voir Mc Bain J. W. .... C. P. 11
Bolle A., Lo Surdo A. et Zanotelli G. Le seuil de déplacement de l'audition bi-auriculaire 86
Bolton J. G. Voir Payne-Scott R. 122
Bond A. C. Voir Finholt A. E. 141
Bonden F. et Moore A. Adhésivité des métaux lubrifiés .... C. P. 58
Bondi A. Notes sur la théorique cinétique de l'écoulement 53
Bonnemay M. Recherches sur le mécanisme de l'électrolyse. Étude des coefficients de transfert d'énergie. C. P. 70
Bonnemay M. Étude théorique de l'ionisation et de la décharge des ions. Application à l'interprétation de certains écarts observés .... C. P. 93
Bonnemay M. Étude expérimentale de la photolyse de l'acide azothydrique et de ses sels .... C. P. 120
Bonnemay M. Essai d'interprétation théorique de la photolyse des solutions aqueuses d'acide azothydrique et des azotures alcalins .... C. P. 120
Bonnemay M. et Verdier E. T. Adsorption optique des solutions aqueuses des azotures et des vapeurs de l'acide azothydrique .... C. P. 104
Bonner N. A., Friedlander G., Pepkowitz L. P. et Perlman M. L. Étude des produits de transmutation des réactions γ-méson induites par des rayons X de 100 MeV 130
Bonner L. G. Voir Cleaves A. P. .... C. P. 6
Bont M. J. de. Voir Schuttevaer J. W. 70
Booth A. D. Application de la méthode de la plus grande pente à l'analyse cristalline aux rayons X 76
Booth H. S. et Walkup J. H. Systèmes comprenant du trifluorure de bore. III .... C. P. 67
Boothby O. L. et Bozorth R. M. Nouveau matériau magnétique de haute perméabilité 57
Bordenca C. Détermination rapide de l'effet de la pression sur les points d'ébullition des composés organiques .... C. P. 63
Born H. J. et Dreshmann U. Production de radiocuivre sous forme impondérable .... C. P. 1
Born M. Constantes élastiques de la glace 27
Born M. Densité des fréquences dans la dynamique du réseau cristallin .... C. P. 46
Born M. et Green H. S. Théorie quantique des liquides. 50
Born M. et Green H. S. Une théorie cinétique des liquides 54
Bose C. R. et Ahmad N. Étude de quelques fibres végétales par la méthode de diffraction des rayons X. 75
Bosley W., Craggs J. D. et Mc Ewan D. H. Mesure de la composante diphasée du champ magnétique dans les bêtatrons 13
Bosley W., Craggs J. D. et Nash W. F. Quelques expériences réalisées avec des électrons et des positrons rapides produits par un bêtatron de 20 MeV... 102
Boswell I. I. Voir Partington J. R. 100
Bosworth R. C. L. Inductance thermique 30
Bothe W. Voir Funfer E. .... C. P. 1
Bothe W. et Jensen P. L'absorption des neutrons thermiques par le carbone .... C. P. 1
Botkin D. F. Voir Budenholzer A. A. .... C. P. 15
Boughan E. Force des liaisons organiques et chaleur de vaporisation du carbone .... C. P. 52
Bouissières G. Voir Tsien S. T. .... C. P. 76
Bouissières G., Chastel R. et Vigneron L. États de dispersion du polonium dans l'eau, l'alcool et l'acétone .... C. P. 89
Boullé A. Voir Jolibois P. .... C. P. 70
Bouma P. J. Rapport des intensités lumineuses entre deux sources de luminosité différente 23
Bouma P. J. Étude du problème du voile noir des aviateurs, basé sur des considérations d'optique physico-logique 24
Bouma P. J. Relations mathématiques entre les systèmes de vision de la couleur des trichromates et bichromates 24
Bouman J., Arlman J. J. et Reitjen L. J. van. Recherches sur les imperfections des réseaux au moyen des rayons X. IV. Les taches diffuses dans le cas de monocristaux d'étain 30
Bouroff P. Confirmations expérimentales de l'augmentation de l'intensité lumineuse d'un produit phosphorescent par l'adjonction successive de plusieurs activateurs .... C. P. 50
Boutaric A. et Anglade-Thevenet S. Densité optique des solutions colloïdales de gomme-gutte en présence de soude .... C. P. 139
Bouthillon L. Les tenseurs et l'électricité 58
Bovey F. A. et Kolthoff I. M. Le mécanisme des polymérisations en émulsions. III. L'oxygène comme co-monomère dans la polymérisation en émulsion du styrène 147
Bowden F., Grégory J. et Tabor D. Lubrification des surfaces métalliques par les acides gras .... C. P. 72
Bowden F., Mucahy M., Vines R. et Yoffe A. Détonation des liquides explosifs par choc .... C. P. 50
Bowen C. E. La production de l'hydrogène et de l'oxygène par électrolyse de l'eau .... C. P. 126
Bowen E. J. et Mikiewicz E. Fluorescence de l'anthracène solide 68
Bowen E. J., Barnes A. W. et Holliday P. Les procédés d'extinction bimoléculaire en solution 104
Bowen E. S. Aspects chimiques de la lumière 45
Boyd G. E. Voir Kettelle B. H. 157
Boyd G. E., Adamson A. W. et Myers L. S. L'adsorption par échange des ions en solutions aqueuses par les zéolites organiques. II. Cinétique 157
Boyd G. E., Myers L. S. et Adamson A. W. L'adsorption par échange des ions en solutions aqueuses par les zéolites organiques. III. Comportement des lits d'adsorption épais dans des conditions de non-équilibre 157
Boyd G. E., Schubert J. et Adamson A. W. L'adsorption par échange des ions en solutions aqueuses par les zéolites organiques. I. Équilibre de l'échange des ions 156
Boyes-Watson J., Davidson E. et Perutz M. F. Une étude aux rayons X de la métahémoglobine de cheval. I 109
Bozorth R. M. Voir Boothby O. L. 57
Brace A. W. Bronze d'aluminium. Alliage. Fusion. Désoxydation. Coulée .... C. P. 128
Bradish C. J., Brain C. M. et Mc Farlane A. S. Sublimation sous vide de cristaux de glace inclus dans des échantillons 35
Brady A. P. Voir Mc Bain J. W. .... C. P. 36
Bragg L. A la découverte de mondes de plus en plus petits .... C. P. 46
Bragg L. La cohésion des métaux .... C. P. 58

Bragg W. Taches diffuses sur les photographies de cristaux aux rayons X........ C. P. 46
Brain C. M. Voir Bradish C. J........ 35
Bramley E. N. Voir Ross W........ 14
Branch G. E. K. Voir Tolbert B. M........ 73
Branch G. E. K. Voir Katzenellenbogen E. R.. 96, 138
Brand K. Voir Coursey P........ C. P. 40
Brattain R. R. Voir Rasmussen R. S........ 72
Brauer P. Sur un groupe de substances phosphorescentes mixtes, avec des mélanges d'activateurs, C. P. 50
Breger I. A. et Burton V. L. Les effets de la radioactivité sur un acide naphténique........ C. P. 100
Brenet J. Examen aux rayons X d'esters chlorés de quelques acides gras à longue chaîne...... C. P. 82
Bresler S. E. Phénomène de la limite inférieure dans la polymérisation à basse température des hydrocarbures........ C. P. 64
Brewer A. W. Voir Dobson G. M. B........ 35
Brian M. V. Voir Tomes G. A. R........ 123
Brickwedde F. G., Moskow M. et Scott R. B. Propriétés thermodynamiques de la vapeur d'éthylbenzène entre 300 et 1500° K........ C. P. 15
Bridge H. et Rossi B. Gerbes explosives de rayons cosmiques dans une chambre non blindée et sous un inch de plomb, à différentes altitudes........ 119
Bridger G. W. Combustion du carbone et de l'oxyde de carbone........ C. P. 85
Bridgman C. S. Voir Fry G. A........ 104
Bridgman P W. Effets de la pression hydrostatique sur la fracture de substances fragiles........ 51
Bridgman P. W. L'effet de contraintes mécaniques élevées sur certains explosifs solides........ 83
Brigdman P. W. Paramètres de fusion et compressibilité de 21 substances jusqu'à 50 000 kg : cm²..... C. P. 107
Bridgman P. W. Relations pression-volume pour 16 éléments jusqu'à 100 000 kg : cm²........ C. P. 107
Bridgman P. W. La compressibilité de 21 composés halogénés et 11 autres substances simples, jusqu'à 100 000 kg : cm²........ C. P. 107
Bridgman P. W. La compressibilité de 61 substances solides jusqu'à 25 000 kg : cm², déterminée par une méthode rapide........ C. P. 108
Briggs D. R. et Hanig M. Électrocinétique. XXVI. L'effet électrovisqueux. III. Dans les systèmes β-lactoglobuline. Interprétation des valeurs de $K\Phi$ obtenues à partir des données de l'électroviscosité..... C. P. 22
Briggs E. R. Voir Walling C........ C. P. 113
Bright P. R. et Fernelius W. C. Température et concentration d'équilibre dans le système diméthylaniline SO_2........ C. P. 52
Brightwilson E. Voir Thorndike A. M........ 72
Bril A. Voir Coster D........ 76
Brilton C. E. Voir Berheuke L. F........ C. P. 64
Brindley G. W. et Robinson K. Structure de la kaolinite........ C. P. 63
Briner E. Interprétation de l'effet de dilution de l'ozone dans les actions catalytiques d'oxydation exercées par ce gaz........ C. P. 51
Briner E. et Löwy E. Recherches sur l'absorption des gaz nitreux par le gel de silice et par les hydroxydes de calcium et de glucinium........ C. P. 33
Briner E. et Perrottet E. Sur les longueurs d'onde des radiations ultraviolettes susceptibles de produire de l'ozone et sur l'influence de la pression dans cette production........ C. P. 18
Briner E. et Yalda A. Sur quelques particularités de l'accumulateur au plomb fonctionnant aux basses températures........ C. P. 22
Briner E. et Yalda A. Recherches sur l'électrolyse avec courant ondulé. II. Particularités observées dans la production d'ozone par électrolyse........ C. P. 31
Brinkley S. R. Transmission de chaleur entre un fluide et un solide poreux émettant de la chaleur..... 111
Brinkley S. R. et Weller S. Forme généralisée de la loi de vitesse de réaction pour les réactions homogènes........ 145
Brinsley F. et Stephens S. Un nouveau phénomène de flamme........ C. P. 86
Briscoe H. T. et Rinehart W. T. Étude de la viscosité relative des solutions non aqueuses........ C. P. 18
Broad D. N. et Foster A. G. Comparaison des adsorptions isothermiques de l'eau et de l'oxyde de deutérium sur des solides poreux........ C. P. 33
Broad D. N. et Foster A. G. L'adsorption des vapeurs condensables par des solides poreux. II. Validité de la loi de Gurwitsch........ C. P. 34
Broadbent D. et Janossy L. Grandes gerbes pénétrantes........ 113
Broadbent D. et Janossy L. Gerbes locales et grandes gerbes pénétrantes dans les rayons cosmiques........ 115
Broda E. Isotherme d'adsorption d'une émulsion photographique pour les ions uranyles et plomb..... 158
Broda E. et Feather N. L'attribution des activités du neutron lent produit par le thallium et la double désintégration du radium *E*........ 126
Brockman F. G. Fabrication et propriétés de bolomètres en nickel........ 31
Brockway L. O. Voir Karle J........ 91
Brockway L. O. Voir Livingston R. L........ C. P. 111
Broda E. Découverte des éléments 95 et 96 et propriétés chimiques des éléments transuraniens. C. P. 37
Brode W. R. Voir Shenk J. H........ 25
Brody S. B. Étude aux rayons X de la structure du chromate de plomb........ C. P. 47
Broek T. H. van der. Voir Schuttevaer J. W....... 70
Broene H. H. et Vriès T. de. Thermodynamique des solutions aqueuses d'acide fluorhydrique........ 146
Broer L. J. F. Sur la quantification des fonctions d'onde de l'électron........ 2
Broer L. J. F. Sur le mécanisme statistique dans un champ magnétique........ 4
Broer L. J. F. et Gorter C. J. Dispersion paramagnétique aux fréquences de radio dans quelques sels de gadolinium........ 57
Broer L. J. F., Dijkstra L. S. et Gorter C. J. Relaxation paramagnétique de deux sels de nickel hydratés.. 57
Brookfield K. J., Fitzpatrick H. D. N., Jackson J. F., Matthews J. B. et Mœlwyn-Hughes E. A. Le départ des molécules d'une surface plane dans une atmosphère tranquille........ 99
Broome F. K., Ralston A. W. et Thornton M. H. Formation de complexe avec des amines de haut poids moléculaire. I........ C. P. 61
Broome F. K., Ralston A. W. et Thornton M. H. La formation de complexes avec les amines de poids moléculaire élevé. II. Étude spectrophotométrique du système dodécylamine-acétate cuivrique.. C. P. 119
Broomhead J. M. et Nicol A. D. I. Structures cristallines des benzènesulfonates de zinc et de magnésium........ 135
Brosheer J. C. et Anderson J. F. Le système ammoniac-acide phosphorique-eau à 75° C........ C. P. 119
Bröstrom K. J., Huus T. et Koch J. Courbes donnant l'émission de rayons γ par bombardement par des protons d'isotopes séparés du néon........ 128
Bröstrom K. J., Huus T. et Tangen R. Courbes d'émission des rayons γ par l'aluminium bombardé avec des protons........ 133
Brow J. E. et Schwertz F. A. Un micromanomètre simple........ 82
Brow P. L. du. Voir Ralston A. W........ 138
Brown E. A. Voir Steacie E. W. R........ C. P. 12
Brown C. Voir Wooten L. A........ C. P. 72

Brown H. C. et Taylor M. D. Dissociation des composés d'addition du triméthylbore avec les éthylamines. Configuration des éthylamines 145

Brown S. C. et Miller W. W. Compteurs de Geiger à gaz carbonique 92

Brown O. E. Diagrammes pour le calcul des valeurs de *d* dans les analyses chimiques par diffraction des rayons X 77

Brown A. F. et Jone W. M. Une technique de réplique utilisant le méthacrylate de méthyle et la silice pour la microscopie électronique 62

Brown W. G. et Reagan H. Effets stériques dans le spectre d'absorption ultraviolet des composés aromatiques nitrés 73

Brown R. H. Voir Wagner C. D. 140

Brown R. L. Voir Munter P. A. .... C. P. 67

Brown F. W. Détermination des constantes de Beattie-Bridgeman aux points critiques .... C. P. 8

Brucksch W. F. et Ziegler W. T. Les chaleurs spécifiques des réseaux moléculaires. III. Quelques solides moléculaires simples .... C. P. 45

Bruining H. Émission d'électrons secondaires par les métaux 18

Bruius P. F. et Czarnecki J. D. Relation entre la structure et l'énergie libre des molécules organiques. C. P. 15

Brüll W. Voir Li N. C. C. .... C. P. 90

Brunjes A. et Bogart M. Équilibres liquide-vapeur des systèmes éthanol-*n*-butanol, acétone-eau et isopropanol-eau .... C. P. 16

Brune E. et Jaffray J. Sur les points de transition des cristaux de sulfate de cuivre pentahydraté. C. P. 9

Brunner M. A propos du cognement des moteurs à essence et du pouvoir antidétonant de moteurs et de carburants .... C. P. 115

Bruylants M. P. Polymères et condensats .... C. P. 48

Bryant W. M. D. Études cristallographiques optiques à l'aide du microscope polarisant. IV. Dispersion axiale avec changement de signe. Autres mesures de dispersion .... C. P. 63

Bryant R. Voir Garrett A. B. .... C. P. 67

Bucher A. Voir Daudel R. 38

Buckingham R. A. Voir Massey H. S. W. 131

Budenholzer A. A., Botkin D. F., Sage B. H. et Lacey W. N. Équilibre des phases dans les systèmes d'hydrocarbures. Coefficients de Joule-Thomson dans le système méthane-propane .... C. P. 15

Budenholzer R. A. et Sage B. H. Chaleur de dissolution de l'éthane et du propane .... C. P. 16

Budo A. Voir Kovacs I. 70

Buechner W. W. Voir Lamar E. S. 19

Buerger M. J. La formation des mâcles cristallines. C. P. 8

Buerger M. J. Cristaux de savon .... C. P. 112

Buerger N. W. Le problème de la chalcosine .... C. P. 10

Bugge P. E., Kerlogue R. H. et Westwick F. Mesure de la surface spécifique .... C. P. 134

Bull H. B. Films monomoléculaires d'ovalbumine sur des solutions de sels concentrés .... C. P. 134

Bullard E. C. Voir Slichter L. B. 121

Bunn C. W. et Emmett H. Topographie des faces cristallines .... C. P. 83

Burawoy A., Bell R. et Longuet-Higgins H. Structure des hydrures de bore .... C. P. 47

Burford W. B. et Frazer J. C. W. L'empoisonnement des catalyseurs d'hydrogénation au nickel par la vapeur d'eau .... C. P. 86

Burgers W. G. « Cristaux stimulés » et formations jumelles dans l'aluminium .... C. P. 58

Burgers W. G. Croissance de « cristaux stimulés » et taux de nucléation au cours de la recristallisation de l'aluminium 139

Burgers W. G. et Leblink F. Déformations du réseau et rupture dans les monocristaux d'aluminium. C. P. 46

Burgers W. G. et Tan Koen Hiok. Traînées diffuses sur les clichés Lauë de cristaux de chlorures d'argent 138

Burnett G. M. et Melville H. W. Influence du milieu extérieur sur la réactivité des hauts polymères. C. P. 115

Burnett G. M. et Melville H. W. Évaluation des coefficients de vitesse de polymérisation. I. Photopolymérisation directe de l'acétate de vinyle 143

Burnett G. M. et Melville H. W. Évaluation des coefficients de vitesse de polymérisation. II. Polymérisation de l'acétate de vinyle photosensibilisé par le peroxyde de benzoïle 143

Burnett G. M. et Melville H. W. Évaluation des coefficients de vitesse de polymérisation. III. Influence du milieu sur la polymérisation 143

Burnham H. D. et Pease R. N. Études sur l'hydrogénation en phase gazeuse et les réactions de polymérisation .... C. P. 84

Burns R. M. Réactions de corrosion au laboratoire. C. P. 31

Burton E. F., Sennett R. S. et Ellis S. G. Changements dans les échantillons soumis au bombardement des électrons dans le microscope électronique 91

Burton V. L. Voir Breger I. A. .... C. P. 100

Burton V. L. Voir Sheppard C. W. .... C. P. 100

Burton M. Longueur de liaison et force de liaison. C. P. 16

Burton M. Voir Feldman M. H. .... C. P. 53

Burwell R. L., Smudski P. A. et May T. P. Isothermes d'adsorption de l'éthylène à — 183° 160

Buswell A. M., Rodebush W. H. et Whitney R. M. Études sur l'absorption dans l'infrarouge. XIII. Stéréochimie des groupes hydroxyle des alcools vinyliques 72

Butkow K. et Wojciechowska I. Processus photochimique élémentaire dans les halogénures de métaux bivalents 71

Butler T. A. Voir Spedding F. H. 155, 156

Butler C. C. Voir Rochester G. D. 38, 113

Buu-Hoï. Voir Pacault A. .... C. P. 41

Byé J. Étude à 30° du système ternaire : SO_4Cd, $(IO)_2Cd$, OH_2 .... C. P. 88

Byström A. Études aux rayons X sur le sesquioxyde de plomb Pb_2O_3 .... C. P. 110

Byström A. Pyrites magnétiques monocliniques. C. P. 111

Byström A. La structure de la quensélite, Pb Mn O_2OH. C. P. 111

Byström A. La structure de la wébérite, Al FNa_2Mg_7. C. P. 111

Byström A. Analyse aux rayons X de $Sb_2O_7Ca_2$ et des composés de composition analogue .... C. P. 111

Caballero D. L. Un développement théorique de la solution exacte de la réflexion des couches optiques multiples 103

Cabrera N. Sur la structure des couches solides minces. C. P. 47

Cacciapuoti B. N. Une interprétation élémentaire du phénomène de la diffusion thermique 33

Cacciapuoti B. N. Effet des variations météorologiques sur l'intensité de la radiation mésotronique 39

Cacciapuoti B. N. Voir Bernardini G. .... C. P. 73

Cacciapuoti B. N. et Piccioni O. Absorption de la composante électronique de la radiation cosmique 40

Cadbury W. E. jr. Le système chromate de sodium-molybdate de sodium-eau .... C. P. 88

Caglar M. Voir Constable F. H. .... C. P. 65

Caglioti V., Sartori G. et Silvestroni P. Potentiel d'oxydoréduction du système $Ni(CN)_4^{--} \rightleftharpoons Ni(CN)_3^{--}$. 154

Caillat R. Voir Hackspill L. .... C. P. 14

CAILLAUD J. Tensions internes dans les tubes en acier centrifugé.................................. C. P. 130
CALDIROLA P. Les équations du champ mésonique dans le continuum à cinq dimensions.................... 3
CALDIROLA P. Quelques propriétés physiques de l'hélium. II.................................... 32
CALDIROLA P. Sur l'équation d'état pour les gaz à très haute pression.................................... 79
CALINGAERT G., BEATTY H. A., KUDER R. C. et THOMSON G. W. Séries homologues des alkanes. Densité et coefficient de température.......................... C. P. 7
CALVET E. et CHEVALERIAS R. Nouvelle méthode interférentielle d'étude de la diffusion dans les liquides. C. P. 122
CALVIN M. Voir DUFFIELD R. B.............. C. P. 87
CAMBON T. Sur l'anisotropie optique des siliciures de fer, de manganèse et de nickel.................... 66
CAMBON T. Sur l'anisotropie optique des bronzes et des alliages cuivre-antimoine.................. C. P. 132
CAMERON A. Voir WOOD W. L......................... 35
CAMPBELL J. A. Équations de répartition...... C. P. 30
CAMPBELL I. E. Voir BLOCHER J. M.................. 112
CAMPBELL I. Nature de l'entropie............ C. P. 51
CAMPBELL A. N. Le système $SO_4Li_2—OH_2$..... C. P. 66
CAMPBELL A. N. et CAMPBELL A. J. R. Action d'une substance étrangère sur la transformation : NO_3NH_4 (IV) $\rightleftharpoons$ NO_3NH_4 (III). C. P. 117
CAMPBELL T. W. Voir ROGERS M. T.................. 87
CAMPBELL T. W., LINDEN S., GODSHALK S. et YOUNG W. G. Spectres d'absorption de quelques dérivés du benzène, à chaînes latérales non saturées............. 73
CAMSELL C. Le radium au Canada............ C. P. 101
CANNON C. G. et GEORGE W. H. Réflexions optiques des charbons.................................. 23
CANNON M. R. Voir GEIST M................. C. P. 107
CAPETTI A. Cycles à régénération pour turbopropulseurs à réaction................................ 79
CAPITANIO V. Voir SEMERANO G.............. C. P. 92
CAPRON P. C., STOKKINK G. et VAN MEERSSCHE M. Séparation des isomères nucléaires dans un champ électrique.............................. C. P. 74
CARDWELL P. H. Voir BARTELL F. E........... C. P. 95
CARMAN P. C. Écoulement par glissement dans les milieux granuleux............................... 84
CARONNA O. Voir OLIVERI-MANDALA E........ C. P. 88
CARPENTER G. B. et HALFORD R. S. Mouvements des molécules dans les systèmes condensés. III. Spectre infrarouge dans l'espace 3 à 15 μ, pour le cyclohexane à l'état de solide I et II, de liquide et de vapeur...... 72
CARR C. W. Voir SOLLNER K................. C. P. 136
CARRIER N. H. Données expérimentales et précision « suffisante »................................... 1
CARSWELL T. S. Voir BARKHUFF R. A........: C. P. 11
CARTER F. E. L'importance industrielle des métaux de la mine de platine......................... C. P. 128
CARTER R. L. Voir SMITH W. V...................... 102
CASIMIR H. B. G. et GERRITSEN A. N. Résistance électrique des cristaux de bismuth dans un champ magnétique.................................. C. P. 109
CASIMIR H. B. G. et POLDER D. Influence de la retardation sur les forces de London van der Waals....... 7
CASIMIR H. B. G., BIJL D. et DUPRÉ F. K. Mesures de la relaxation paramagnétique de l'alun de chrome et de potassium.................................. 11
CASSIDY H. G. Voir OWEN B. B...................... 146
CASTER A. B. et SAINT-JOHN J. L. Étude de la méthode de chaleur de fusion appliquée à l'eau liée.... C. P. 102
CATHERALL R. Voir YATES H. G..................... 54
CATTANEO C. La propagation du son dans l'atmosphère étudiée au point de vue de la pesanteur et du gradient thermique.. 8
CATTANEO C. et SARTORI G. Le comportement de l'acide ascorbique à l'analyse polarographique...... C. P. 70
CAUCHOIS Mlle Y., MANESCU I. et LEBLANC A. Spectres L et niveaux caractéristiques de l'osmium..... C. P. 61
CAVALLARO L. Mesure des coefficients d'activité de l'ion IO_3- en solution aqueuse............. C. P. 69
CAVE W. T. Voir FLETT M. S. C...................... 71
CERADINI G., ROS M. R. et SCHMIDT E. O. Les extensomètres électriques à résistance et leurs applications... 101
CHABANNES J. Voir BARBIER G................ C. P. 34
CHAKRAVARTY K. M. et SEN R. Étude par diffraction aux rayons X d'un catalyseur nickel-thorine-kieselguhr utilisé pour la synthèse Fischer-Tropsch............ 155
CHALKLIN F. C. Voir WORSNOP B. L.................. 46
CHALMERS B., FORRESTER P. G. et PHELPS E. F. Frottement cinétique dans le voisinage des régions limites. I. Appareils et méthodes expérimentales............ 5
CHAMBERLAIN O., GOFMAN J. W., SEGRÉ E. et WAHL A. C. Mesure du parcours des particules α de 94_{239} et de 94_{238}.. 131
CHAMPETIER G. et CLÉMENT P. L. Constitution des groupements esters du nitrate de cellulose........ C. P. 79
CHAMPION F. C. Voir RAY R. P...................... 17
CHAMPION F. Dispersion élastique des électrons rapides par le noyau d'azote..................... C. P. 37
CHANG Y. M. Voir SU G. J.......................... 77
CHANG Y. Voir LU S.......................... C. P. 47
CHANSON P. Voir MAGNAN .... C. P. 2
CHANSON P. Les éléments optiques des lentilles électrostatiques et le microscope à protons................ 90
CHAO S. C. Voir WU C. K............................ 27
CHAPMAN S. Oscillations atmosphériques............... 80
CHAPMAN S. Le champ magnétique de la Lune......... 123
CHAPMAN S. et BATES D. R. Les radiations provenant de l'atmosphère terrestre........................ 80
CHARLES D. Mesure des champs magnétiques faibles et des effets de blindage. Application au microscope électronique.................................... 58
CHARMETANT C. Voir RICARD R.............. C. P. 3
CHASTEL R. Voir BOUISSIÈRES G............. C. P. 89
CHASTEL R. Voir HO Z. W................... C. P. 75
CHATELAIN P. Sur la diffusion de la lumière par les cristaux liquides......................... C. P. 12
CHATELAIN P. Sur la lumière diffusée vers l'arrière par les cristaux liquides................... C. P. 84
CHATTERJEE G. P. et SIDHU S. S. Études de diffraction des rayons X par les laitiers d'aciers au chrome...... 108
CHAUDHURI R. M. et KHAN A. W. Émission d'électrons secondaires du nickel et du molybdène par des atomes neutres de mercure et de potassium................ 16
CHAUDRON G. Journées des états de surface (compte rendu général)............................ C. P. 72
CHAUDRON G. Le problème des métaux de haute pureté. C. P. 127
CHAUDRON G., BÉNARD J. et MICHEL A. Diffusion et structure dans le système palladium-hydrogène. C. P. 58
CHEDIN J. La nitration...................... C. P. 114
CHEDIN J. et FÉNÉANT Mme S. État de l'acide nitrique dans ses solutions aqueuses concentrées. Spectre Raman des bandes (— OH)................. C. P. 106
Chem. Ind. London, 1941, 60, p. 26. — Un cyclotron de 50 MeV en construction à Moscou........ C. P. 101
CHENEVEY J. E. Voir SILVA J. W............. C. P. 30
CHERNYSHEV A. et LIUBINSKAYA L. Sur la température d'inflammation d'une surface de charbon léchée par un courant gazeux........................... C. P. 50
CHEUTIN A. Recherches sur la dissociation du carbonate de calcium................................ C. P. 116
CHEUTIN A. Voir HACKSPILL L............... C. P. 14
CHEVALERIAS R. Voir CALVET E.............. C. P. 122

CHEVENARD P. Interprétation métallographique de l'instabilité des ferronickels réversibles.......... C. P. 93

CHIEN J. Y. Spectre Raman des solutions aqueuses de sulfocyanure de potassium........................ 28

CHIEN J. Y. et BENDER P. Mesure photoélectrique des intensités des spectres Raman................. 107

Chimie Industrie, 1945, 54, p. 389-395. — Récentes études sur l'oxydation anodique de l'aluminium et de ses alliages.............................. C. P. 24

CHOONG S. P. Orientation des figures de corrosion du quartz.................................... C. P. 45

CHOONG S. P. Influence des radiations ultraviolettes sur la corrosion du quartz.................. C. P. 46

CHOWDRI A. G. Voir AGARWALA B. K.................. 110

CHRISTIANSEN J. A. La vitesse des réactions chimiques et les réactions en chaînes.................. C. P. 84

CHRISTY R. F. Voir MILLS M. M...................... 117

CHU T. L. Voir LI N. C. C............................ 56

CHUANG K. Y. Voir TSAI L. S.................. C. P. 34

CHUBB W. F. Production du molybdène au Canada. C. P. 127

CICALESE M. J. Voir JENNY F. J............... C. P. 29

CICCONE A. Les bandes dites de « haute pression » produites par la décharge électrique dans l'oxyde de carbone pur.................................... 27

CINES M. R. Voir FINK H. L.......................... 112

CIRILLI V. Propriétés magnétiques de la wüstite. C. P. 71

CITRINI D. Diffusion d'une veine liquide s'écoulant dans un liquide au repos............................ 84

CLAAK C. W. Voir ANDREWS D. H.................... 14

CLAESSON I. et CLAESSON S. L'adsorption de quelques substances de masses moléculaires élevées sur le charbon actif.............................. C. P. 136

CLAESSON S. Un nouveau type de cellule de diffusion.... 7

CLARCK B. N. et HARRIS N. L. Fissures en spirales dans des tubes de verre.............................. 123

CLARK L. B. Voir ABBOT C. G........................ 54

CLARK G. L. et GROSS S. T. Technique et application à la chimie de la microradiographie.......... C. P. 22

CLARK G. L. et LLOYD H. A. Application du système chlorure de sodium, nitrite et nitrate de sodium aux salaisons. Étude microscopique et par rayons X. C. P. 29

CLARK G. L. et KERN S. F. Études des oxydes de plomb. VI. Effet du broyage sur les figures de diffraction des rayons X des mélanges contenant des oxydes de plomb... C. P. 83

CLARK W. M. Voir VAN WYCK J.J...................... 151

CLARK E. P. La méthode de Signer pour la détermination des poids moléculaires.................... C. P. 39

CLARKE R. P. Voir CONNER W. P............... C. P. 77

CLAY J. L'énergie dans les grandes gerbes et les chocs dans la radiation cosmique................... C. P. 73

CLAY J. La complexité des rayons cosmiques... C. P. 74

CLAY J. et LEVERT C. Les radiations photoniques et non ionisantes cosmiques.......................... 39

CLAY J. et SWIERS H. Vastes gerbes de mésotons dans la radiation cosmique..................... C. P. 73

CLEAVES A. P., SPONER H. et BONNER L. G. Le spectre d'absorption de la monométhylamine et de la diméthylamine gazeuses dans l'infrarouge photographique.. C. P. 6

CLÉMENT P. L. Voir CHAMPETIER G............. C. P. 79

CLEVELAND F. F. Voir MEISTER A. G.................. 107

CLEVELAND F. F. et MURRAY M. J. Le spectre Raman de *l*-bromo-dodécane........................ C. P. 44

CLEVELAND F. F., MURRAY M. J. et GALLAWAY W. S. Spectre infrarouge et facteurs de dépolarisation des raies Raman du spiropentane, et spectres infrarouges et Raman des diméthyl-*l*.*l*-cyclopropane, méthyl-*l*-cyclo-butène et méthylène-cyclobutane.... 107

CLEVELAND F. F., MURRAY M. J., COLEY J. R. et KOMAREWSKY V. I. Spectres Raman des dialkyl-cétones. C. P. 44

CLIBBENS D. Symboles employés pour indiquer les concentrations en ions hydrogène et des grandeurs analogues.................................... C. P. 69

CLINE C. R. et SEGELER C. G. Gaz de ville employé pour atmosphères spéciales.................... C. P. 24

CLUSIUS K. Recherches aux basses températures. I. Les chaleurs moléculaires du fluorure de lithium entre 18 et 273,3° K.................... C. P. 45

CLUSIUS K. Résultats de recherches aux basses températures. II. Le diagramme d'état de HBr-DBr.. C. P. 117

COCCONI G. Détermination de la vie moyenne d'un méson.. C. P. 1

COCCONI G. Détermination de la vie moyenne du méson. 120

COCCONI G. et VANNA T. Nature de la composante électronique de la radiation cosmique à 120 et à 2 200 m au-dessus du niveau de la mer.................... 120

COCCONI G., LOVERDO A. et TONGIORGI V. Sur la présence de larges gerbes de mésons dans les larges gerbes aériennes.. 39

COCCONI G., LOVERDO A. et TONGIORGI V. Note sur les larges gerbes de rayons cosmiques.................. 40

COCHE A. et HAISSINSKY M. Étude du dépôt électrolytique du polonium sur le tantale, le tungstène et le molybdène..................................... C. P. 92

COCHRAN C. N. et VERHOEK F. H. Cinétique de la décomposition de l'acide trichloracétique dans les mélanges eau-formiamide.................................. 142

COCKCROFT J. D. Applications pacifiques de la fission nucléaire.. 128

COCKS H. C. Voir LE BROCQ L. F.............. C. P. 132

COCUELLE O. Voir BÉNARD J.................. C. P. 71

COGGESHALL N. D. Recherches spectroscopiques dans l'infrarouge sur la liaison hydrogène dans les phénols avec ou sans empêchement........................ 96

COHEN B. Décomposition du peroxyde d'hydrogène par des hydrosols d'iodure basique de glucinium.. C. P. 96

COHN W. E. Voir TOMPKINS E. R...................... 155

COHU M. Calcul des éclairements dus à des rangées de sources diffusantes de forme rectangulaire ou carrée.. 49

Coke smokeless-Fuel Age, 1945, 7, p. 172-175. — L'énergie atomique libérée.................... C. P. 99

COLACEVISCH A. Observations spectroscopiques de la *Nova Coronae Borealis* effectuées à l'Observatoire d'Arcetri.. 123

COLE H. Constitution des verres aux borates halogénures alcalins.. 64

COLE R. H. et COLES J. S. Propagation d'ondes de choc sphériques dans l'eau.............................. 7

COLE A. R. H. Voir BAYLISS N. S...................... 150

COLE J. F. I. Voir RUTHERGLEN J. G.................. 128

COLEMAN H. S. et YEAGLEY H. L. La diffusion de l'air à travers le métal Monel.................... C. P. 132

COLES J. S. Voir COLE R. H.......................... 7

COLEY J. R. Voir CLEVELAND F. F............ C. P. 44

COLICHMAN E. L. Voir RAMSEY J. B............ C. P. 114

COLICHMAN E. L. Voir RAMSEY J. B.................. 135

COLLENBERG O. et SCHOLANDER A. Influence de la nature et de la concentration de l'électrolyte véhicule sur le courant de diffusion polarographique........ C. P. 125

COLLIS C. B. Comportement non idéal de quelques systèmes binaires d'hydrocarbures.......... C. P. 90

COLLIS C. B. Voir BIRCH S. F................ C. P. 90

COLOMBIER L. L'influence des inclusions oxydées sur le travers de l'acier.......................... C. P. 94

COLTMAN J. W. et GOLDHABER M. Sections efficaces pour les neutrons lents.......................... C. P. 74

COLTMAN J. W., EBBIGHAUSEN E. G. et ALTAR W. Propriétés physiques des écrans pour rayons X au tungstate de calcium............................ 109

COMAR C. L. Étalonnage indirect d'un filtre photométrique au moyen du spectrophotomètre.......... 28
COMINGS E. W. et ÉGLY R. S. Viscosité de l'éthylène et du gaz carbonique sous pression.............. C. P. 8
Communications, 1943, 22, p. 22-23; 64-65. — La production des cristaux de quartz.......... C. P. 46
CONGRES. Analyse aux rayons X dans l'industrie. C. P. 46
CONNER W. P. et SMYTH C. P. La dispersion diélectrique et l'adsorption de l'eau et de quelques liquides organiques.............................. C. P. 72
CONNER W. P., CLARKE R. P. et SMYTH C. P. L'étude diélectrique des polypeptides. I. Coefficients diélectriques des polypeptides d'aminoacides..... C. P. 77
CONNICK R. E. L'interaction du peroxyde d'hydrogène et de l'acide hypochloreux en solutions acides contenant des ions chlorure...................... 145
CONRAD C. M. Rôle du gradient de vitesse dans la détermination de la fluidité cupro-ammonique de la cellulose.............................. C. P. 107
CONSEILLER Y. Viscosité des solutions macromoléculaires.............................. C. P. 123
CONSTABLE F. H. et CAGLAR M. Le cadmium et l'étain comme catalyseurs...................... C. P. 65
CONVERSI M. et PICCIONI O. Enregistrement de coïncidences à faible temps de séparation............... 19
CONVERSI M. et SCROCCO E. Recherches sur la composante dure de la radiation pénétrante effectuées au moyen de noyaux de fer aimanté................... 40
CONVERSI M., PANCINI E. et PICCIONI O. *Erratum* : sur la désintégration des mésons négatifs............... 116
CONWELL J. W. Voir OTHMER D. F........... C. P. 30
COOK M. A. Une équation d'état des gaz à très hautes pression et température, d'après la théorie hydrodynamique de la détonation...................... 112
COOK O. A. Chaleurs spécifiques à haute température de V_2O_3, V_2O_4 et V_2O_5.......................... 32
COOK O. A. Voir NAYLOR B. F............... C. P. 118
COOK O. A. Voir SHOMATE C. H........................ 32
COOKE A. H. Voir ROLLIN B. V........................ 89
COOLIDGE A. S. et JUDA W. L'équation de Poisson-Boltzmann établie à partir du transfert des quantités de mouvement......................... C. P. 124
COON J. B. Structure rotationnelle de quelques bandes électroniques de ClO_2........................ 72
COPE A. C. Voir FOSTER E. G........................ 147
COPELAND L. E. Voir HARKINS W. D.......... C. P. 60
COPLEY G. Viscosités des trois classes de liquides. C. P. 45
COPLEY G. N. Regards sur la chimie........... C. P. 102
COPSON H. R. Corrosion galvanique du couple acier-nickel. Influence de l'addition à l'eau de chromate et de chaux.............................. C. P. 32
CORDIER M. Étude de l'hydratation des ions Na^+ et Cl^-. C. P. 122
CORDON A. R. Voir OLYNYK P............... C. P. 67
CORK J. M. et SHULL F. B. La radiation γ à conversion interne du tantale 182......................... 130
CORRIN M. L. Voir HARKINS W. D........... C. P. 138
CORY J. C. Voir SISLER H. H......................... 145
CORYELL C. D. Voir FRIEDEN E. H............ C. P. 15
CORYELL C. D. Voir MARINSKY J. A.................. 126
COSTER D. et BRIL A. Structure fine des bandes d'absorption *L* du tungstène et du tantale................... 76
COSTER D., DE VRIES H., DIEMRE G. et NOTEBOOM P. Niveaux de résonance pour la capture des neutrons de l'argent, du cuivre et du zinc................ C. P. 98
COTTE M. Théorie de la propagation d'ondes de choc sur deux lignes parallèles........................ 89
COTTIN M. Voir HAISSINSKY................. C. P. 126
COTTON E. Contribution à l'étalonnage des nouvelles plaques photographiques utilisées en physique nucléaire.............................. C. P. 101
COTTON P. Détermination graphique de certaines propriétés optiques de lames simples ou complexes... 92
COTTON P. Voir PERROT M........................ 66
COULSON C. A. Bandes d'énergie dans le graphite....... 70
COULSON C. A., DUCHESNE J. et MANNEBACK C. Termes d'interaction dans les vibrations moléculaires........ 105
COURRIER R. Voir JOLIOT F................. C. P. 2
COURSEY P. et BRAND K. Constantes diélectriques de quelques titanates....................... C. P. 40
COURTY C. Sur la variation des propriétés magnétiques du mélange de charbon actif et d'oxygène en fonction du temps.............................. C. P. 41
COURTY C. Sur la pénétration de l'eau dans le charbon activé.............................. C. P. 136
COURTY C. Sur la pénétration lente de l'eau dans les charbons activés........................ C. P. 136
COUTURE M[lle] L. Spectres de vibration des carbonates orthorhombiques naturels; étude théorique... C. P. 6
COUTURE M[lle] L. Spectres de vibration des carbonates orthorhombiques naturels. Étude expérimentale de l'aragonite......................... C. P. 6
COUTURE M[lle] L. Étude des spectres de vibrations de monocristaux ioniques........................ 74
COUTURE M[lle] L. et MATHIEU J. P. Anisotropie de l'effet Raman dans les cristaux cubiques. Étude théorique. C. P. 109
COVINGTON A. E. Observations sur le bruit de fond des micro-ondes solaires au cours de l'éclipse partielle du 23 novembre 1946........................ 122
COWLEY J. M. et PATERSON M. S. Étude par diffraction aux rayons X de la déformation plastique dans l'acier doux.............................. 76
COWLEY J. M. et SCOTT T. R. La nature des fluoaluminates de sodium précipités..................... 109
COX E. G., GROSS L. et JEFFREY G. A. Emploi de machines calculatrices à cartes perforées pour les synthèses de Fourier en cristallographie............ 49
CRAGGS J. D. Voir BOSLEY W................... 13, 102
CRAGGS J. D. et JAFFÉ A. A. Étalement de la décharge dans les compteurs Geiger........................ 63
CRAIG N. et VINAL G. Propriétés thermodynamiques des solutions d'acide sulfurique et leurs rapports avec la force électromotrice et la chaleur de réaction des batteries d'accumulateurs au plomb......... C. P. 57
CRAWFORD B. L. Rotation gênée dans l'alcool méthylique.............................. C. P. 5
CRAWFORD B. L. et HORWITZ W. Un appareil Raman pour les mesures de polarisation quantitatives...... 107
CRAWFORD B. L. et WILSON E. B. Les vibrations normales des molécules ayant des mouvements de torsion interne.............................. C. P. 43
CROOK A. W. et TAYLOR A. M. Coefficient pour température du pouvoir rotatoire du quartz dans le domaine ultraviolet.............................. 93
CROOKS D. A. Radiation infrarouge polarisée comme aide pour l'analyse cristalline........................ 67
CROSS P. C. et ECKSTROM H. C. La troisième loi de la thermodynamique classique................ C. P. 51
CROSSWHITE H. M. Voir DIEKE G. H................. 28
CROWELL T. Voir KIRSHENBAUM I.................. 144
CROZET A. Voir JANIN J..................... C. P. 93
CRUSSARD C. Étude des glissements plastiques dans les cristaux d'aluminium.................. C. P. 70
CUEILLERONS J. Nouvelle classification des éléments. C. P. 61
CUELLAR A. M. Voir FELSING W. A.................. 113
CUER P. et LATTES C. M. G. Radioactivité du samarium. C. P. 75
CUNAN B. C. Voir ANZILOTTI W. F............. C. P. 40
CUNNINGHAM R. L. Voir STEACIE E. W. R...... C. P. 17
CURIE M[me] I. Détermination du nombre empirique ZA correspondant au maximum de stabilité des atomes de nombre de masse A.................. C. P. 37

CURIE Mme I. et JOLIOT F. Sur la bipartition de l'ionium sous l'action des neutrons .... C. P. 75
CURIE M. et PROST M. Sur une des causes possibles de la triboluminescence .... C. P. 82
CURRAN S. C. et RAE E. R. Analyse des impulsions de compteurs de Geiger-Müller 103
CURRAN S. C. et REID J. M. Ionisation primaire des particules β dans la vapeur d'alcool et l'argon 103
CURTISS C. F. et HIRSCHFELDER J. O. Les écarts à la loi des gaz parfaits déterminés à partir de la chaleur de vaporisation et de la pression de vapeur ...... C. P. 45
CUSTERS J. F. H. Réflection (111) du nickel recristallisé après laminage .... C. P. 129
CUSTERS J. F. H. et RATHENAU G. W. Recristallisation des alliages nickel-fer après laminage .... C. P. 129
CWILONG B. M. Sublimation au grand air 78
CWILONG B. M. Sublimation dans une chambre de Wilson 103
CWILONG B. M. Voir DOBSON G. M. B 35
CZARNECKI J. D. Voir BRUIUS P. F .... C. P. 15

DAILEY B. P. et FELSING W. A. Les capacités calorifiques à haute température de l'éthane et du propane. C. P. 81
DAILEY B. P. et FELSING W. A. Capacités calorifiques et rotation interne du *n*-butane et de l'isobutane. C. P. 81
DAIN J. Voir GOWARD F. K 62
DAINTON F. S. Voir ASHMORE P. G .... C. P. 115
DAINTON F. S. Voir IVIN K. J 111
DAKIN T. W. et WORKES C. N. Mesures diélectriques au moyen des micro-ondes 87
DAKSHINAMURTI C. Hydrogène triatomique et effet Doppler dans les rayons positifs de l'hydrogène 26
DALY E. F. et SUTHERLAND G. B. B. M. Enregistrement en infrarouge avec l'oscillographe à rayons cathodiques 24
DALY J. F. Voir LANGER R. M 129
DANIEL F. K. et GOLDMAN P. Évaluation des dispersions par une nouvelle méthode rhéologique .. C. P. 35
DANIEL J. H. Voir HANSON E. E 81
DANIELS F. Voir FOSTER E. G 147
DANIELS F. Voir MORTIMER F. S 73
DANIELS F. Voir SMITH J. H 146
DANILOV V. Spectre d'absorption des verres au phosphate en fonction de leur structure .... C. P. 42
DARKEN L. S. et GURRY R. W. Le système fer-oxygène. II. Équilibre et thermodynamique de l'oxyde liquide et autres phases .... C. P. 117
DARMOIS E. Mobilité des ions et viscosité des solutions salines .... C. P. 68
DARMOIS E. et SUTRA G. Sur la nature de l'ion hydrogène dans les solutions électrolytiques .... C. P. 90
DARRAH W. A. Gaz carburé dans le procédé Hypercarb. C. P. 24
DARRIN M. Emploi du chromate comme inhibiteur de corrosion dans les systèmes bimétalliques. Technique pratique .... C. P. 33
DARRIN M. Les chromates, inhibiteurs de la corrosion des systèmes bimétalliques .... C. P. 60
DARRIN M. Inhibiteurs de corrosion au chromate dans les systèmes contenant des chlorures. Vitesse de consommation du chromate .... C. P. 72
DARRIN M. Voir TARR O. F .... C. P. 133
DARRIN M., TARR O. F. et TUBH L. G. Traitement anodique de l'aluminium dans un bain d'acide chromique .... C. P. 24
DARROW K. K. Introduction à l'étude de l'ionosphère ... 38
DART S. L. et GUTH E. Propriétés élastiques du liège. II. Relation effort-température dans le liège comprimé. 83
DART S. L., ROBINSON H. A. et GUTH E. Propriétés élastiques du liège. III. Courbes charge-compression par voie ordinaire ou hydrostatique pour le liège 83
DARWENT B. et STEACIE E. W. R. Les réactions du propane photosensibilisées par le mercure aux basses pressions .... C. P. 17
DAS GUPTA M. K. Voir KHASTGIR S. R 80
DAUBERT B. F. et LUTTON E. S. Analyse par diffraction des rayons X des diglycérides monoacides non saturés synthétiques 137
DAUBERT B. F. Voir SIDHU S. S 137
DAUDEL Mme P. Introduction de l'interaction entre liaison dans les diagrammes moléculaires en chimie minérale .... C. P. 62
DAUDEL Mme P. et DAUDEL R. Les diagrammes moléculaires en chimie minérale. Définition théorique du caractère d'oxydo-réduction des éléments .... C. P. 62
DAUDEL Mme P. Voir MARTIN Mlle M .... C. P. 87
DAUDEL R. Sur une application de la méthode broglienne à l'étude des propriétés chimiques des éléments des terres rares et des transuraniens .... C. P. 3
DAUDEL R. Quelques applications de la radioactivité artificielle à la chimie. Structure des molécules. Réactions d'échange. Mécanisme et cinétique des réactions chimiques. Analyse qualitative et quantitative .... C. P. 101
DAUDEL R. Une nouvelle méthode de calcul des valences (à l'aide de la mécanique broglienne). Son application à l'étude des terres rares et des transuraniens. C. P. 101
DAUDEL R. et P. L'introduction du facteur charge dans l'échelle des électronégativités de Pauling. C. P. 38
DAUDEL R. Voir MARTIN Mlle M .... C. P. 87
DAUDEL R. et PULLMAN Mme A. Sur une méthode générale de construction de diagrammes moléculaires. C. P. 61
DAUDEL R. et PULLMAN Mme A. Étude des molécules par la méthode de la mésomérie .... C. P. 77
DAUDEL R. et SALZEDO P. A propos de la variation de la covalaffinité d'un élément avec sa valence. C. P. 38
DAUDEL R., BUCHER A. et MOUREU H. Une nouvelle méthode d'étude des valences dirigées. Son application à la détermination de la structure des pentahalogénures de phosphore .... C. P. 38
DAUDIN A. et FEHRENBACH C. L'isotope C_{13} du carbone dans les étoiles de classe R et N .... C. P. 76
DAUDIN J. Rayonnement pénétrant et gerbigène dans les grandes gerbes d'Auger 116
DAUNT J. G. Les mystères de l'électricité ou l'activité des électrons 125
DAVID W. T. Température et énergie latente dans les gaz en combustion .... C. P. 50
DAVID W. T. Énergie latente et luminosité des gaz de flammes 68
DAVID W. T. et MANN J. Influence de la vapeur d'eau sur la température des flammes des gaz ...... C. P. 50
DAVID W. T. et MANN J. Flammes de gaz inhabituelles .. 142
DAVIDSON E. Voir BOYES-WATSON J 109
DAVIDSON N. et HILLIER J. Diffraction électronique par cristal unique dans les matériaux microcristallins 91
DAVIDSON A. W., LANNING W. C. et ZELLER M. M. Solutions acides acétate plombique-anhydride acétique. C. P. 88
DAVIES M. Fonctions potentielles simples de haute fréquence et de (F-H..F)⁻ 153
DAVIS W. E. L'effet de la distribution du poids moléculaire sur le coefficient viscosité-concentration 138
DAVIS R. F., WOLFE K. et FRANCE V. G. Action des agents mouillants sur le dépôt électrolytique du nickel .... C. P. 22
DAVIS H. G. et LAMER V. K. Influence des solvants sur la cinétique des réactions ioniques et le choix de l'échelle de concentrations .... C. P. 48
DAVIS D. S. Nomogramme des indices de réfraction pour les acides gras liquides .... C. P. 5
DAVIS D. S. Nomogrammes donnant la viscosité de liquides organiques .... C. P.

Davis D. S. Nomographes pour la tension superficielle et la viscosité des liquides organiques........ C. P. 19
Davis R. T. L'adsorption activée de l'azote sur de la poudre de tungstène finement divisée........ C. P. 137
Davis W. Voir Hunt R. E........................ 94
Davis W. et Noyes W. A. Études photochimiques. XXXVIII. Étude plus complète de la photochimie de la méthyl-*n*-butylcétone...................... 148
Davison B. et Watson W. H. Sur la répartition de la charge électrique dans les noyaux................ 134
Day M. J. et Smith G. V. Corrosion des alliages de fer. C. P. 32
Deacon G. E. R. Relations entre la houle marine et les microséismes.............................. 113
Dean R. B. La diffusion des ions en présence d'électrolytes de support.......................... C. P. 91
Dean M. R. et Tobke J. W. Équilibre liquide-vapeur dans trois systèmes : hydrogène-paraffine.... C. P. 121
Dean W. R., Parsons H. W. et Sneddon I. N. Un type de distribution de contraintes sur la surface d'un solide élastique semi-indéfini...................... 84
Dean R. S. Manganèse électrolytique. Production commerciale. Usages, Alliages présents et futurs. C. P. 127
Deane C. W. La cinétique des réactions en milieu acide : corrélation entre la fonction acide et les constantes de réactions............................ C. P. 113
Debecq A. Imprégnation des pièces poreuses en fonderie. C. P. 127
Debye P. Voir Ewart R. H........................ 67
Dee T. P. Pression partielle de l'anhydride carbonique au-dessus de solutions aqueuses contenant de la soude caustique et du carbonate de sodium... C. P. 89
Dee Snell F. Agents chimiques possédant des surfaces actives................................ C. P. 19
Defay R. Voir Prigogine I........................ 47
Defay R. et Prigogine I. Systèmes monovariants et systèmes indifférents......................... C. P. 51
Degering. Voir Dietz A. A...................... C. P. 55
Dehlinger U. et Schulze G. E. R. Structure des cristaux. III................................ C. P. 10
Dehors R. Contribution à l'étude de la démultiplication de fréquence ferromagnétique.................... 15
Deicha G. Observations sur les effets du déséquilibre cristallogénétique.......................... C. P. 82
Dekker J. W. Preuve thermodynamique de la règle de Maxwell sur l'évaluation de la pression d'une vapeur saturée................................ C. P. 121
Deklerk D. et Polder D. Expériences de démagnétisation sur l'alun de chrome dilué.................. 11
Delavault R. Mesure de la vitesse d'attaque d'un réseau cristallin au moyen des figures de corrosion. C. P. 9
Deleo E. Voir Oliveri-Mandala E.......... C. P. 88
Delgéry I. Sels mixtes dérivés des chlorure, bromure, iodure de plomb.......................... C. P. 67
Delion R. Voir Givaudon J................. C. P. 136
Dellacorte M. Voir Ballario C.................... 120
Dellacorte M., Fazzini T. F. et Franchetti S. A. Le spectre mésonique au voisinage du niveau de la mer.. 80
Delwaulle Mlle M. L. Contribution à l'étude au moyen de l'effet Raman des mélanges de PCl_3 et de Br_3P. Mise en évidence de deux chlorobromures Cl_2Br P et $ClBr_2P$................... C. P. 81
Delwaulle Mlle M. L. Spectre Raman du fluorodibromure de phosphore. Relation de ce spectre avec ceux du tribromure, du trifluorure et de l'oxyfluoro-dibromure de phosphore.......................... C. P. 106
Delwaulle Mlle M. L. et François F. Étude d'ensemble des spectres Raman des molécules pentatomiques tétraédriques...................... C. P. 44
Delwaulle Mlle M. L. et François F. Étude d'ensemble des spectres Raman des molécules pentatomiques tétraédriques.......................... C. P. 80
Demers P. Paires de fragments de scission............ 130
Deming L. S. Voir Wulf O. R................... C. P. 5
Demon L. Propriétés optiques des cristaux de bleu de méthylène................................ 21
Demon L. Voir Pauthenier M................ C. P. 93
Denbigh K. G. Mobilité des électrons dans les grosses molécules............................ C. P. 39
Denbigh K. G. Note sur une méthode d'estimation du nombre de Prandtl des liquides............ C. P. 81
Denbigh K. G. Voir Balson E. W.................. 97
Deo P. Voir Joshi S....................... C. P. 53
Depaigne-Delay Mme A. et Lecomte J. Étude du spectre infrarouge entre 5 μ et 8 μ. Remarque sur l'absorption, la symétrie et les modes de vibration de la molécule de benzène................... C. P. 79
Depaigne-Delay Mme A. et Lecomte J. Spectres d'absorption de dérivés mono- et disubstitués du benzène.............................. C. P. 80
Derenzini T. Contribution à l'étude de la propagation des ondes électromagnétiques dans un milieu non homogène................................ 15
Derenzini T. et Giacomini A. Vitesse de propagation des ultrasons dans les mélanges méthanol-tétrachlorure de carbone...................... C. P. 19
Déribéré M. Le problème du manganèse pur... C. P. 22
Dériméré M. Effet du pH sur la transmission de l'infrarouge proche par quelques solutions......... C. P. 25
Derr P. F. et Vosburgh W. C. Ions complexes. VII. Une méthode de solubilité pour la détermination de constantes d'instabilité en solution et les ammines de nickel, cadmium et magnésium............ C. P. 20
van Derstar P. Voir Gerritsen A. N............... 32
Désirant M. Voir Keesom W. H............... C. P. 107
Désirant M. et Schœnberg D. Pénétration du champ magnétique dans le mercure supraconducteur....... 10
Desnmukh G. Voir Joshi S.................. C. P. 50
Deubol M. Voir Peacock W. C............... C. P. 75
Deutsch M. Voir Osborne R. K.................... 129
Deutsch M. Voir Siegbahn K...................... 130
Deverin L. Notes de cristallochimie. III....... C. P. 8
Dewar M. J. S. et Bamford C. C. H. Polymérisation du méthacrylate de méthyle................ C. P. 113
Dewey M. Les constantes élastiques de matériaux chargés avec des matières de charge non rigides...... 83
Dewitt T. W. Voir Roth W. L..................... 136
Dhar J. Étude aux rayons X des dérivés dihalogénés en position para du diphényle...................... 76
Dhere C. Sur les bandes d'absorption ultraviolettes dites « bandes de Soret »................... C. P. 41
Diatkina. Sur la formation de liaisons orbitales hybrides avec des paires d'électrons en commun et la structure de Cl_4Te........................ C. P. 39
Dibeler V. H. Voir Werbel B............... C. P. 4
Dicke R. H. Circuit de coïncidence à grande rapidité... 101
Dickinson H. W. Le tricentenaire de Denis Papin..... 123
Diemre G. Voir Coster D................... C. P. 98
Dieke G. H., Loh H. Y. et Crosswhite H. M. Mesures spectrales d'intensité avec cellules et oscillographe... 28
Dietz A. A., Degering et Schopmeyer H. H. Propriétés physiques des solutions de tactates de sodium, de potassium et d'ammonium............. C. P. 55
Dietz D. N. Nouvelle méthode de calcul de la vitesse de translation des ondes dans des canaux prismatiques.... 6
Dijk H. Importance des mesures calorifiques pour la connaissance des fonctions S, σ et *u* des sels paramagnétiques à basses températures................ 11
van Dijk H. Détermination des températures thermodynamiques entre 1,5 et 0,25° K.................. 31
van Dijk H. et Auer W. U. Chaleur spécifique de $Gd_2(SO_4)_3 . 8\,H_2O$ entre 1,0 et 4,0° K............ 31
Dijkstra L. S. Voir Broer L. S. F................ 57

DIJKSTRA L. S., GORTER C. J. et VOLGER J. Recherches sur l'absorption paramagnétique de l'alun ammoniacal de fer aux températures de l'air liquide 57
VAN DINGENEN W. Voir VAN ITTERBEEK A..... C. P. 116
DINICHERT P. et WEIGLE J. La constante électrique de Cl NH_4 au point de transformation. Sur l'explication des transformations du type $ClNH_4$.... C. P. 40
DIVEN B. C. Voir BECKER R. A.................... 129
DLOUHY O. Voir PRUTTON C. F.......... C. P. 27, 32
DOBSON G. M. B., BREWER A. W. et CWILONG B. Météorologie de la basse stratosphère.................. 35
DODD C. Voir ANDRADE E. N. DA C.................. 7
DOEHAERD T. et DE HEMPTINNE M. Spectre Raman des halogénures de deutérométhyle. II. Spectre de CD_3I.................. C. P. 44
DOEHLER O. et KLEEN W. Théorie cinématique de l'échange d'énergie entre un faisceau électronique et une onde électromagnétique.................... 58
DOGNON A. Remarques sur la signification de la mesure photométrique des suspensions............ C. P. 140
DOLBEAR D. W. N. et ELLIOT H. L'intensité des rayons cosmiques à Manchester, et les perturbations solaires du 25 juillet 1946.............................. 38
DOLE M. La vitesse d'adsorption du phosgène et de la chloropicrine par le charbon de bois................ 159
DOLE W., MEREDITH W. et TWEEDIE M. Mode d'action des radiations ionisantes sur les solutions aqueuses. C. P. 37
DONALDSON W. K. et KHAMSAVI A. Détermination par interférométrie de l'épaisseur apparente de dépôts.... 20
DONINCK W. VAN Voir VAN ITTERBEEK A............ 54
DONOHUE J., HUMPHREYS G. et SCHOMAKER V. Étude par diffraction électronique des isomères de la lewisite. 137
DONY-HÉNAULT O. Du miroir d'argent de Drayton et Liebig à la couche sensible de gélatino-bromure. C. P. 54
DOSTROVSKY I. et HUGHES E. D. Une colonne de fractionnement commode et efficace et son emploi dans la séparation des isotopes lourds d'hydrogène et d'oxygène.............................. C. P. 76
DOTTS W. M. Mesure de la répartition des particules dans des systèmes dispersés................ C. P. 96
DOTY P. M. Voir ASTON J. G................ C. P. 15
DOTY P. M. Voir OSTER G........................ 67
DOTY P. et MISHUCK E. Dépendance de la température de la pression osmotique des solutions de chlorure de polyvinyle................................ 150
DOUB L. et VANDEBELT J. M. Les spectres d'absorption dans l'ultraviolet des composés non saturés simples. I. Dérivés mono- et p-disubstitués du benzène....... 106
DOUSLIN D. R. et HUFFMAN H. M. Données thermiques aux basses températures, pour les cinq isomères de l'hexane.............................. C. P. 119
DOWNIE C. C. Récupération de l'argent des précipités d'argent par la méthode de fusion.......... C. P. 128
DOWNIE C. C. Grillage chlorurant.............. C. P. 127
DOWNIE A. R. et BARROW R. F. Bandes de la flamme du silicium.................................... 71
DRESEEL R. F. Voir SMITH J. C.............. C. P. 30
DRESEL E. et HINSHELWOOD C. N. Cinétique de la sulfonation de quelques composés aromatiques par l'anhydride sulfurique.................... C. P. 27
DRESHMANN U. Voir BORN H. J.............. C. P. 1
DRUET Y. Effet d'électrode dans la neutralisation des ions argent.............................. C. P. 69
DRUETT H. A. Détermination de la variation de composition des matières cristallines en suspension dans l'air avec la taille des particules.................. 8
DRUYVESTEYN M. J. Anisotropie élastique du molybdène. C. P. 132
DRUYVESTEYN M. J. et MEYRING J. L. Constantes élastiques du système Cu-Zn.................... 5
DUBOIS Mlle S. Étude physicochimique de la formation de complexe entre l'ion argent et le glycocollate de sodium.............................. C. P. 92
DUBOUX M. et VUILLEUMIER C. L'activité de l'ion Cl- dans les milieux chlorhydriques concentrés... C. P. 19
DUBPERNELL G. Dépôt électrolytique de chrome. C. P. 21
DUBUISSON C. Sur le spectre de diffusion du spath calcaire.............................. C. P. 6
DUCHESNE J. Sur la fréquence gauche de torsion de la molécule d'éthylène.................................. 71
DUCHESNE J. Aperçu succinct du développement de la spectroscopie électronique des molécules polyatomiques.............................. C. P. 80
DUCHESNE J. Énergie de résonance de la molécule de tétrachloréthylène...................... C. P. 88
DUCHESNE J. Sur la fonction potentielle des mouvements plans des molécules du type X_2YZ, avec applications à la molécule de thiophosgène.............. C. P. 102
DUCHESNE J. Interprétation des bandes harmoniques et des bandes de combinaison du spectre infrarouge de la molécule de tétrachloréthylène.......... C. P. 106
DUCHESNE J. Voir COULSON C. A.................. 105
DUCHESNE J. et ROSEN B. Contribution à l'étude du spectre électronique des molécules triangulaires coudées.................................... 91
DUCHESNE J. et ROSEN B. Recherche sur le spectre d'absorption de la molécule SeO_2............ C. P. 104
DUCKERT R., KOHLER P. et WENGER P. Étude conductométrique des acides RO_3H_3................ C. P. 30
DUDON C. V. Voir OWEN B. B...................... 146
DUFFIELD R. B. et CALVIN M. La stabilité des chélates. III. Réactions des échanges des chélates de cuivre. C. P. 87
DUFFIEUX M. Remarques sur les phénomènes de diffraction.. 66
DUFRAISSE C., PINAZZI C. et BAGET J. L'union labile de l'oxygène au carbone. Étude sur le mécanisme de la dissociation des photoxydes.............. C. P. 12
DUKE F. R. Théorie et cinétique de l'oxydation spécifique. I. La réaction manganèse trivalent-oxalate.... 141
DUKE F. R. Théorie et cinétique de l'oxydation spécifique. II. La réaction périodate-glycol.............. 142
DUNKERLEY F. J. Voir SELTZ H.......... C. P. 52, 94
DUNN M. S. Voir FRIEDEN E. H.............. C. P. 15
DUNNING J. R. Voir RAINWATER L. J................ 25
DUNWORTH J. V. Voir HILL J. M.................. 18
DUPÉRIER A. Variations solaires et sidérales des rayons cosmiques, de période 6 h.......................... 38
DUPRÉ F. K. Voir CASIMIR H. B. G................ 11
DUPUY G. Sur le calcul de la vie moyenne de l'atome de sodium dans l'état 3^2P.................. C. P. 61
DURAND E. Étude interférentielle du mouvement des images optiques................................ 20
DURAND E. Voir BEST N. R........................ 36
DUTTA A. K. Conductivité électrique des cristaux de molybdénite.................................... 56
DYER C. P. Voir PERCIVAL J. O.............. C. P. 24
DZUNG L. S. Contribution à la thermodynamique des gaz réels.............................. C. P. 116

EAGER V. W. Voir BLOUT E. R...................... 27
EAGER V. W. Voir BLOUT E. R........... C. P. 78, 105
EBBIGHAUSEN E. G. Voir COLTMAN J. W............ 109
EBERS E. S. Voir SILVER S.................. C. P. 44
ECKERSLEY T. L. Pénétration différentielle et orages magnétiques.................................. 121
ECKERSLEY T. L. Évaporation de météores.......... 122
ECKERSLEY T. L. et FARMER F. T. Fluctuations à courte période des caractéristiques des échos ionosphériques. 36
ECKERT G. W. Voir WINTERKORN............ C. P. 35

Eckstrom H. C. Voir Cross P. C. C. P. 51
Eddington A. Théorie fondamentale 45
Eddy C. R. Voir Rodebush W. H. C. P. 40
Ede A. J. Influence de la forme de la chambre dans le procédé de séchage par refroidissement 78
Edgall W. L'effet isotopique et la loi des rapports. C. P. 3
Edgell W. F. Sur la configuration spatiale du perfluorocyclobutane 74
Edgerton H. E. Utilisation photographique de lampes-éclairs à décharge 23
Edisbury J. R., Taylor R. J. et Gridgeman N. T. Unités en absorptiométrie photoélectrique 69
Edmunds I. G., Hinde R. M. et Lipson H. Diffraction des « rayons X » par l'alliage $AuCu_3$ 108
Edsall J. T., Foster J. F. et Scheinberg H. Études sur la double réfraction à l'écoulement. III. Fibrinogène humain et fraction I du plasma humain 104
Edwards J. E. et Pool N. L. Radio Te à partir de Sb. C. P. 75
Edwards O., Lipson H. et Wilson A. Structure du cobalt C. P. 58
Edwards R. R. Voir Glendenin L. E. 134
Efron A. Voir Blom R. H. C. P. 68
Egan D. M. et Partington S. R. Nombres de transport des halogénures de zinc C. P. 31
Egan E. P. Pression de vapeur de l'acide nitrique liquide (à 100 pour 100) C. P. 26
Egan E. P., Potts J. E. et Potts G. D. Pression de dissociation du carbamate d'ammonium C. P. 65
Eggenberger D. N. Voir Ralston A. W. 138
Egloff G. et Kuder R. C. Études des propriétés physiques des hydrocarbures alicycliques. I. Volumes moléculaires des hydrocarbures monoalicycliques à 20° C. II. Les volumes moléculaires des hydrocarbures aliphatiques à leur point de fusion C. P. 7
Egly R. S. Voir Comings E. W. C. P. 8
Ehret W. F. et Frère F. J. Dimorphisme du fluorure d'aluminium trihydraté C. P. 82
Ehret W. F. et Frère F. J. Systèmes ternaires comprenant de l'eau et du fluorure d'aluminium et du nitrate, sulfate ou chlorure d'aluminium C. P. 88
Eichholz G. Perméabilité en haute fréquence des substances ferromagnétiques 88
Eichhorn J. Voir Baumann W. C. 156
Eijk V. van den. Voir Zwikker C. 8
Eijk J. van den et Zwikker C. Absorption du son par des produits poreux. I. 9
Eijkman C. Voir Sizoo G. J. C. P. 98
Eiler J. J. Voir Kumler W. D. C. P. 68
Einstein A. La signification de la théorie de relativité 48
Eischens R. P. et Selwood P. W. Isotherme susceptibilité-composition des catalyseurs aux oxydes de chrome et d'aluminium 88
Eischens R. P. et Selwood P. W. Études sur la structure de l'oxyde de chrome-aluminium et des systèmes de catalyseurs s'y rapportant 155
Eisenstein A. Une méthode aux rayons X pour mesurer l'épaisseur de films cristallins minces 30
Einsenstein A. et Gingrich N. S. La diffraction des rayons X par les mélanges de benzène et de cyclohexane liquides C. P. 55
Eisenstein A. S. Voir Schumb W. C. 147
Elbe G. von Voir Blanc M. V. 153
Elbe G. von Voir Lewis B. 153
Elden B. Chaleur d'atomisation du carbone 26
Elder F. R., Gürewitsch A. M., Langmuir R. V. et Pollock H. C. Un synchrotron de 70 MeV 90
Éldredge G. G. et Mears R. B. Inhibiteurs de corrosion de l'aluminium C. P. 33
Eley D. D. Théorie du laminage des plastiques. I. Calcul de la pression de laminage 52
Eley D. D. Théorie du laminage des plastiques. II. Effets thermiques 52
Eley D. D. Structure des pellicules catalytiques métalliques C. P. 116
Eliashevich M. Voir Wolkenstein M. C. P. 44
Élion G. B., Ide W. S. et Hitchings G. H. Les spectres d'absorption ultraviolette des thiouraciles 27
Elkin P. B., Shull C. G. et Roess L. C. Gels silice-alumine. Surface spécifique et taille des particules. C. P. 35
Ellerbroock V. J. Voir Fry G. A. 104
Ellinek M. H. et Fankuchen I. Étude de la diffraction X par l'alumine γ C. P. 26
Elliot H. Voir Dolbear D. W. N. 38
Elliott A. et Ambrose E. J. Polarisation des rayons infrarouges 67
Elliott J. H. L'influence des substituants sur la force de l'acide benzoïque. V. Dans l'alcool *n*-propylique. C. P. 20
Ellis C. F. Voir Avery W. H. C. P. 43
Ellis S. G. L'optique des canons à électrons à trois électrodes 102
Ellis S. G. Voir Burton E. F 91
Ellison M. A. Observations spectrographiques de l'éruption solaire du 25 juillet 1946 42
Elmore G. V. Voir Shultz J. F. C. P. 16
Eltenton G. C. L'étude des produits intermédiaires au moyen du spectromètre de masse 136
Emerson E. I. Un nouveau tableau périodique en spirale C. P. 101
Emmett P. H. Méthodes de mesure de la surface active des adsorbants par adsorption des gaz C. P. 34
Emmett P. H. Équations de l'adsorption en couches multiples C. P. 137
Emmett H. Voir Bunn C. W. C. P. 83
Emrich R. J. Cronographie pour la mesure d'intervalles de temps de l'ordre de 1 ms avec une exactitude de 1 μs 81
Engel A. von. Voir Gill E. W. B. 63
Engelhart G. K. Application du flottage à la technique moderne du ciment C. P. 138
Engelhardt W. Symétrie moléculaire et activité optique C. P. 111
Engelkemeier D. Voir Seren L. 128
Engineering, 1940, 150, p. 388. — Étamage par immersion dans un bain chimique du cuivre et du laiton. C. P. 133
Engineering, 1944, 158, p. 407. — Équipement pour traitement thermique pour aciers alliés C. P. 130
Engineering, 1945, 160, p. 136. — Le développement de la bombe atomique C. P. 99
Engineering, 1945, 160, p. 314-315. — Recherches scientifiques en Australie C. P. 134
English J. Voir Owen B. B. 146
Eng. London, 1945, 180, p. 150-153. — La bombe atomique C. P. 99
Eng. London, 1945, 181, p. 2-3. — La bombe atomique. C. P. 99
Epstein L. F. Voir Scatchard G. C. P. 20
Erlenmeyer H., Kam H. et Theilheimer W. Recherches de flottage avec l'oxy-8-quinoléine comme collecteur. V. Recherches de flottage sur des composés oxydés en présence de sels métalliques C. P. 35
Ertaud A. Voir Magnan C. C. P. 2
Ervell R. H. et Welch L. M. Rectification de systèmes ternaires contenant des azéotropes binaires. C. P. 29
Essen L. Vitesse des ondes électromagnétiques 59
Eubank L. Voir Rodebush W. H. C. P. 40
Evans A. et Polanyi H. Calcul de l'empêchement stérique C. P. 39

EVANS G. R. Mésons cosmiques lents au niveau de la mer. 80
EVANS U. R. Inhibiteurs de corrosion. Emploi d'inhibiteurs solubles. Principes fondamentaux. Critique de cet exposé........ C. P. 33
EVANS U. R. Mécanisme de la croissance de pellicules invisibles sur les métaux par fissures et cicatrisations........ C. P. 94
EVANS U. Répartition de l'attaque du fer et du zinc partiellement immergés dans des solutions de chlorure........ C. P. 60
EVANS L. W. Voir SCHULMAN J. H........ 94
EVERSOLE W. G., KINDSVATER H. M. et PETERSON J. D. Le coefficient de diffusion du sulfate cuivrique entre 0,0 et 0,35 m à 25° C........ C. P. 18
EWALD H. Détermination photométrique des isotopes rares. Abondance relative d'isotopes et poids atomique du nickel........ C. P. 3
EWALD P. État international de la cristallographie passé et futur........ C. P. 46
EWART R. H., ROEC P., DEBYE P. et MC CARTNEY J. R. Détermination des poids moléculaires des polymères par diffusion de la lumière dans les systèmes solvant-précipitant........ 67
EWELL R. H., HARRISSON J. M. et BERG L. Distillation azéotropique........ C. P. 30
EWERS W. E. Voir BAYLISS N. S........ 150
EWING W. W. et RASMUSSEN H. E. Les relations température-composition du système binaire nitrate manganeux-eau........ C. P. 88
EWING W. W., GLICK C. F. et RASMUSSEN H. E. Relations tension de vapeur-température, ainsi que chaleurs de dissolution et de dilution du système binaire nitrate manganeux-eau........ C. P. 87
EYRING H. Voir POWELL R. E........ C. P. 48
EYRING H. Voir WILLIAMS F. E........ 94
EYRING H. Voir ZWOLINSKI B. J........ 141
EYT E. Le fleurage de l'acier et de la fonte........ C. P. 23

FABRY C. Les radiations........ 125
FAESSLER A. et GOEHRING M. Liaison chimique et émission X (spectre K) pour le soufre........ C. P. 39
FAGE A. et SARGENT R. F. Ondes de choc et phénomènes de couche-limite au voisinage d'une surface plane........ 99
FAJANS K. et BAUER M. Structure électronique et stabilité des halogénures et des ions complexes XO_4. C. P. 39
FAJON P. Calcul général d'un réseau régulier d'impédances. Application aux systèmes de circuits oscillants couplés........ 89
FALINSKI M. Sur l'application de la méthode de Scheffer-Kawalki à la détermination des coefficients de diffusion des substances dissoutes........ C. P. 67
FANCHER G. et OLIPHANT S. C. Fractionnement des systèmes colloïdaux par centrifugation........ C. P. 36
FANG H. Voir LI N. C. C........ C. P. 90
FANKUCHEN I. Voir ELLINEK M. H........ C. P. 26
FARAGGI Mme H. Voir TSIEN S. T........ C. P. 99
FARMER F. T. Voir ECKERSLEY T. L........ 36
FAUVE C. Voir WARNECKE R........ 89
FAZZINI T. F. Voir DELLACORTE M........ 80
FEATHER N. Radiations de l'uranium 239 et du neptunium 239........ 126
FEATHER N. Voir BRODA E........ 126
FEHRENBACH C. Voir DAUDIN A........ C. P. 76
FEIGL F., MIRANDA L. I. et SUTER H. A. Réactions directes entre solides........ C. P. 114
FELD B. T., SCALETTAR R. et SZILARD L. L'emploi de détecteurs de seuil pour l'étude des neutrons rapides........ 129
FELDMAN M. H., RICCI J. E. et BURTON M. Dénombrement des radicaux alkyles libres. Application à la photolyse de l'acétone........ C. P. 53
FELDMAN I. Voir RODEBUSH W. H........ C. P. 104
FELLGETT P. B. Voir SUTHERLAND G. B. B. M........ 25
FELSING W. A. Voir ARTHUR J. C........ 34
FELSING W. A. Voir DAILEY B. P........ C. P. 81
FELSING W. A. Voir LEMONS J. F........ C. P. 82
FELSING W. A. Voir PATTERSON A........ C. P. 91, 92
FELSING W. A. Voir TEAGUE P. C........ C. P. 90
FELSING W. A., CUELLAR A. M. et NEWTON W. M. Les relations pression - volume - température du 2.2.3.3-tétraméthylbutane........ 113
FÉNÉANT Mme S. Voir CHEDIN J........ C. P. 106
FENSOM D. Note sur les viscosités des solutions de fulmicoton dans un mélange de nitroglycérine et nitroglycol........ C. P. 123
FERGUSON J. G. Voir GREEN E. J........ 15
FERMI E. et MARSHALL L. Phénomènes d'interférence des neutrons lents........ 133
FERMI E., STURM W. J. et SACHS R. G. La transmission des neutrons lents à travers les substances microcristallines........ 132
FERMI E., TELLER E. et WEISSKOPF V. La décroissance des mésons négatifs dans la matière........ 118
FERNELIUS W. C. Voir BRIGHT P. R........ C. P. 52
FERNELIUS W. C. Voir MARCHI L. E........ C. P. 76
FERRANO J. Voir GUILLOT M........ C. P. 13
FERRETTI B. Considérations sur les forces nucléaires et quelques résultats expérimentaux sur la diffusion par choc des neutrons contre les protons........ C. P. 97
FERRETTI B. Choc entre proton et neutron et forces nucléaires statiques........ C. P. 98
FERRETTI B. et PEIERLS R. E. Théorie de l'amortissement des radiations et propagation de la lumière... 94
FESTA C. Sur la diffusion des mésons dans le plomb.... 40
FESTA C., SANTANGELO M. et SCROCCO E. Les anomalies de l'absorption atmosphérique au niveau de la mer.. 36
FIELD F. H. et SAYLOR J. H. Les tensions de vapeur de quelques fluorures organiques........ 34
FIELD R., RUSSELL B., SACHS D. et WATTENBERG A. Les sections efficaces totales mesurées avec les photoneutrons........ 130
FIELDING E. Voir WOOSTER W........ C. P. 46
FIERZ M. Les forces qui maintiennent les noyaux des atomes........ C. P. 98
FIGARD P. Voir SPEDDING F. H........ 155
FINCH G. Explosifs........ C. P. 50
FINDLAY J. W. Mesure des variations de chemin optique des ondes radio dans l'ionosphère........ 14
FINEMAN M. N., GUEST R. M. et MC INTOSH R. La structure poreuse et les propriétés adsorbantes de quelques charbons activés. I. L'adsorption de la vapeur d'eau et son influence sur la grandeur des pores........ C. P. 136
FINHOLT A. E., BOND A. C., WILZBACH K. E. et SCHLESINGER H. I. La préparation et quelques propriétés des hydrures des éléments du quatrième groupe du système périodique et de leurs dérivés organiques........ 141
FINK C. E. Voir MORGAN J. J........ C. P. 34
FINK H. L. Voir ASTON J. G........ C. P. 66, 118
FINK H. L., CINES M. R., FREY F. E. et ASTON J. G. Études sur les solutions solides. I. Équilibres dans les systèmes 2.2-diméthylbutane-2.3-diméthylbutane et 2.2-diméthylbutane-cyclopropane........ 112
FINKELSTEIN R. et VAN VLECK J. H. Sur les niveaux d'énergie de l'alun de chrome........ C. P. 10
FISCHER E. K. Voir LINDSLEY C. H........ 99
FISHER H. J. Voir GREEN E. J........ 15
FISHER J. R. Voir TEAL G. K........ 17
FISHER J. W. et FLINT H. T. Spectres X des éléments transuraniens........ 75
FITCH V. C. Voir TILTERTON E. W........ 90

FITZGERALD J. W. Voir WEISSLER A. 86
FITZPATRICK H. D. N. Voir BROOKFIELD K. J. 99
FLEISCHMANN R. Noyaux atomiques. Radioactivité. I. C. P. 1
FLETT M. S. C., CAVE W. T., VAGO E. E. et THOMPSON H. W. Spectre infrarouge et Raman du cyclo octatétraène 71
FLINT H. T. Voir FISHER J. W. 75
FLORY P. J. Effets des liaisons entre chaînes et des chaînes branchées sur la constitution moléculaire des polymères de diènes 134
FLORY P. J. Thermodynamique de la cristallisation dans les hauts polymères. I. Cristallisation induite par élongation 139
FLOWERS R. G. Voir TAYLOR H. A. .... C. P. 53
FOEX M. Étude dilatométrique et électrique de l'anomalie présentée à basse température par le sesquioxyde de vanadium .... C. P. 95
FOEX M. Voir TROMBE F. .... C. P. 13
FOKKER A. D. Ordre et désordre dans les arrangements d'un petit nombre d'atomes .... C. P. 131
FOKKER A. D. Ordre et désordre dans les réseaux des composés chimiques .... C. P. 131
FONTANA B. J. et LATIMER W. M. La chaleur de formation et l'énergie libre de l'acide chloreux 140
FORBES G. S. et ANDERSON H. H. Oxyisocyanates de silicium et oxyisothiocyanates de silicium 135
FORBES G. S. et ANDERSON H. H. Fluoroisocyanates de silicium 145
FORESTI B. Sur le comportement électromoteur du nickel en présence d'hydrogène. III .... C. P. 91
FORRESTER P. G. Frottement cinétique dans le voisinage des régions limites. II. Influence de la vitesse de glissement et d'autres paramètres 5
FORRESTER P. G. Voir CHALMERS B. 5
FORSTAT H. Voir JESSE W. P. 91
FORTNER O. M. Voir GILBERTSON L. I. .... C. P. 129
FOSTER F. C. et HAMMETT L. P. La cinétique de la réaction de l'ion hydroxyle avec les di-*p*-toluènesulfonates de butylèneglycol-2.3 *méso* et *racémique*. C. P. 114
FOSTER J. F. Voir EDSALL J. T. 104
FOSTER J. F. et HIXON R. M. Viscosité des solutions des constituants amylose de l'amidon .... C. P. 55
FOSTER A. G. Isothermes à basse pression et chaleurs d'adsorption .... C. P. 72
FOSTER A. G. L'adsorption multimoléculaire ... C. P. 95
FOSTER A. G. L'adsorption des vapeurs condensables par les solides poreux, isothermes linéaires et équation de Langmuir .... C. P. 95
FOSTER A. G. Voir BROAD D. N. .... C. P. 33, 34
FOSTER E. G., COPE A. C. et DANIELS F. Énergies et entropies d'activation dans le réarrangement des groupes allyles dans les systèmes à trois carbones 147
FOTIADI A. Position de la résistance à l'endurance des aciers par rapport à leur limite élastique dynamique. C. P. 94
FOURNET G. Voir GUINIER A. 108
FOURNIER H. Étude sur les alliages Al-Mn .... C. P. 93
FOURNIER M. et THIESSE X. Relation entre la viscosité limite (η) et le degré de polymérisation osmotique des hauts polymères à molécules filiformes ... C. P. 81
FOWLER A. R. et HERSCHEL H. Système *o*-nitrométhane-*n*-propanol-eau. Équilibres vapeur-liquide dans le système ternaire et les trois systèmes binaires. C. P. 16
FOX L. Quelques améliorations dans l'emploi des méthodes de récurrence pour la résolution des équations différentielles ordinaires et des équations aux dérivées partielles 97
FRANCE V. G. Voir DAVIS R. F. .... C. P. 22
FRANCHETTI S. A. Voir DELLACORTE M. 80
FRANCK F. C. Différentes sources d'énergie possibles pour la production de « mésons secondaires » 115
FRANÇOIS F. Voir DELWAULLE Mlle M. L. .... C. P. 44, 80
FRANÇON M. Image d'un petit objet rectangulaire parfaitement transparent par la méthode du contraste de phase 20
FRANK F. Structure moléculaire de l'eau aux basses températures .... C. P. 47
FRANK H. S. et OSWALT R. L. La stabilité et l'absorption de lumière de l'ion complexes $FeSCN^{++}$ 151
FRANKLIN C. H. H. Corde vibrante harmonique 54
FRANZEN P., WOUDENBERG J. P. M. et GORTER C. S. Absorption de la lumière dans une solution de nitrate de samarium 69
FRATTALI F. J. Voir GREEN S. J. .... C. P. 119
FRAZER J. C. W. Voir BURFORD W. B. .... C. P. 86
FREED S. et WEISSMAN S. I. Les vibrations réticulaires des cristaux et les vibrations correspondantes de leurs solutions. II .... C. P. 6
FREG A. A. Voir VALLARTA M. S. 134
FRENCH C. M. La susceptibilité diamagnétique de quelques acides aliphatiques et éther 101
FRÈRE F. J. Voir EHRET W. F. .... C. P. 82, 88
FRETTER B. Gerbes de mésons sous plomb au niveau de la mer 116
FREUDENTHAL A. M. L'aspect statistique dans la fatigue des matériaux 4
FREY F. E. Voir FINK H. L. 112
FREY D. R. Voir PRUTTON C. F. .... C. P. 32
FREYMANN M. et R. Sur une nouvelle fréquence de vibration de l'acide nitrique active dans l'infrarouge, inactive dans l'effet Raman .... C. P. 80
FREY WYSSLING A. et WALCHLI O. Dichroïsme de l'argent sous forme de micelles dans les structures fibreuses 21
FRIEDEL R. A. et MC KINNEY D. S. Le spectre d'abtion infrarouge de la morphine liquide et gazeuse ... 72
FRIEDEN E. H., DUNN M. S. et CORYELL C. D. Étude quantitative des aminoacides et des peptides. VII. Équilibre entre les aminoacides et le formaldéhyde. C. P. 15
FRIEDLANDER G. Voir BONNER N. A. 130
FRIEDLANDER H. N. Voir SEREN L. 128, 129
FRIEDMAN H. B. Voir BELLINGER F. .... C. P. 31
FRIEDMAN L. Voir STONE K. G. 27
FRIEND J. Viscosité et constitution chimique ... C. P. 45
FRIEND J. Corrosion des métaux dans le sol .... C. P. 59
FRIEND J. Viscosité et constitution chimique ... C. P. 63
FRISCH D. H. La distribution énergétique des fragments de scission au voisinage du seuil de scission rapide 130
FRITH F. et MOTT R. A. Une méthode rapide pour la détermination de la surface spécifique et de la taille des particules moyennes des poudres de noir de charbon .... C. P. 47
FRÖHLICH H. Déclin des mésons négatifs dans la matière 116
FRÖHLICH H. et SACK R. Théorie des propriétés rhéologiques des dispersions .... C. P. 140
FRÖHLICH H., HUANG K. et SNEDDON I. N. Énergie de liaison des noyaux très légers 143
FROIDEVAUX J. Application du diagramme circulaire de Blondel à l'étude des appareils statiques à induction 15
FRONGIA G. et AGUS M. Étude de la transparence du fer colloïdal placé dans un champ magnétique 66
FRONGIA G. et ROMAGNINO M. Contribution à l'étude des coïncidences fortuites dans un système de compteurs de Geiger et Muller .... C. P. 101
FROOME K. D. Vitesse de croissance du courant dans la décharge par arc 18
FROST A. A. et TAMRES M. Un calculateur potentiométrique pour les équations séculaires 82
FROST R. Turbulence et diffusion dans la basse atmosphère 36

Fry G. A., Bridgman C. S. et Ellerbrock V. J. Effet de la diffusion atmosphérique sur l'aspect d'un objet sombre examiné sur le fond du ciel 104

Fry D. L. Voir Albers V. M .... C. P. 42

Frydlender J. H. Quelques précisions sur la mise en valeur de l'énergie atomique .... C. P. 99

Fullam E. F. Voir Schuster M. C 18

Fulmer E. I. Voir Spedding F. H 156

Funfer E. et Bothe W. L'interaction des neutrons et rayons γ avec du glucinium .... C. P. 1

Fuoss R. M. Réactions consécutives concurrentes. C. P. 64

Fuoss R. M. Le système eau-*n*-butanol-toluène à 30°. C. P. 90

Fuoss R. M. Voir Kirkwood J. G 10

Furth R. et Mc Donald D. K. C. Fluctuations spontanées de courant dans une cellule photoélectrique ... 61

Fuzek J. F. Voir Smith H. A .... C. P. 138

Gable C. M. Voir Stross F. H 112

Gabor D. Quanta acoustiques et théorie de l'audition .. 55

Gabor D. Une lentille à charge d'espace pour la focalisation des faisceaux 91

Gage F. W. Voir Pechukas A .... C. P. 72

Galbreich A. Voir Koboser M .... C. P. 51

Gale D. I. Voir Best N. R 36

Gallais F. Spectre d'absorption dans l'ultraviolet et constitution de quelques chlorures de métaux monovalents examinés à l'état solide .... C. P. 62

Gallaway W. S. et Barker E. F. Les spectres d'absorption infrarouge de l'éthylène et du tétradeutéro-éthylène, avec un pouvoir résolvant élevé. C. P. 42

Gallaway W. S. Voir Cleveland F. F 107

Gallay W. et Puddington I. E. Courbes fluidité-pression (flow-pressure relations) dans les systèmes savon de calcium-huile .... C. P. 138

Gallin G. Sur la variation du *p*H des filtrats des mélanges de chlorure et de sulfate de magnésium et d'ammoniaque .... C. P. 21

Galt J. K. Voir Pellam J. R 55

Gamow G. Univers en rotations? 41

Gamow G. Probabilité d'absorption nucléaire du méson. 131

Ganguli D. K. Voir Khastgir S. R 80

Ganguly S. Fluorescence de l'anthracène en présence de naphtacène .... C. P. 53

Garcia de Quevedo J. L. Voir Smith W. V 102

Garelli C. M. Échelle de température et propriétés du tungstène 31

Garlick G. C. F. et Gibson A. F. Déclin de la luminescence dû aux transitions optiques interdites 94

Garner C. S. Voir Hughes R. H .... C. P. 92

Garrell D. A. et Kaveckis J. E. Poisons des catalyseurs dans l'hydrogénation en phase liquide. Effets de composés du soufre ayant des degrés variés d'oxydation .... C. P. 28

Garrett A. B. Voir Blocher J. M 151

Garrett A. B. et Vellenga S. J. La conductivité électrique du chlorure thalleux dans les solutions d'eau-éthylglycol .... C. P. 124

Garrett A. B., Noble M. V., Kiefer G. et Bryant R. Le système chlorure de plomb-éthylène glycol-eau à 25° .... C. P. 67

Garrison F. G. Voir Heinemann G .... C. P. 72

Gas. J., 1945, 246, p. 365. — L'énergie atomique. C. P. 2

Gauzit J. Voir Proisy P 23

Gaydon A. Phénomènes suivant la combustion de l'oxyde de carbone : évidence spectroscopique d'une dissociation anormale .... C. P. 50

Gaydon A. et Penney W. Énergie de dissociation de l'oxyde de carbone .... C. P. 51

Gaydon A. et Penney W. Énergie de dissociation de l'oxyde de carbone .... C. P. 66

Gaydon A. G. Le spectre d'émission du glyoxal 106

Gaydon A. G. Dissociation. Énergies 124

Gaydon A. G. et Whittingham G. Le spectre des flammes contenant des oxydes de soufre 95

Gayler M. Structure striée des alliages susceptibles de vieillissement .... C. P. 70

Gee E. A. Le système sulfate d'aluminium-éthanol-eau à 30 et 80° .... C. P. 119

Geist M. et Cannon M. R. Viscosité des hydrocarbures purs .... C. P. 107

Gemant A. Potentiel de piles de concentration d'argent avec des liquides de faible constante diélectrique. C. P. 56

Génin G. La résistance intérieure des accumulateurs au plomb et sa mesure 60

Genkin V. Equilibre statique d'une décharge monophasée 103

Gent W. L. G. Induction électrique dans les molécules et polarité de la liaison C-H .... C. P. 103

Gentile G. Les « statistiques intermédiaires » et les propriétés de l'hélium liquide 4

Gentile G. Contribution à la théorie des effets polarisants des fentes. Diffraction de la lumière entre deux cylindres parallèles et indéfinis 20

Gentry C. H. R. Mesures polarographiques dans un milieu d'éthylène-glycol .... C. P. 70

George W. H. Voir Cannon C. G 23

Gero L., Schmid R. et Szily F. K. Analyse de rotation des bandes ε de la molécule NO .... C. P. 43

Gerould C. H. Préparation et utilisations des répliques en silice pour le microscope électronique 62

Gerrard W. et Lessing W. Pouvoirs rotatoires et dimensions des atomes 93

Gerritsen A. N. Voir Casimir H. B. G .... C. P. 109

Gerritsen A. N. et van Derstar P. Conductivité thermique du méthane solide 32

Gerritsen A. N. et Koolhaas J. Ionisation par les rayons X dans les gaz liquéfiés 76

Getting I. A. Proposition de détecteur pour les électrons et des mésons de haute énergie 17

Getty R. Voir Merrill R. C 150

Ghosh J. C. et Sastry S. L. L'oxyde de chrome comme catalyseur dans les synthèses de Fischer ..... C. P. 65

Giacalone A. Tensio-activité. IX. Mesures cryoscopiques et mesure de tensio-activité dans les solutions benziliques d'alcools gras .... C. P. 89

Giacometti T. Voir Intonti R .... C. P. 35

Giacomini A. Mesure des longueurs d'onde ultrasonores au moyen de deux faisceaux d'ondes 100

Giacomini A. Voir Derenzini T .... C. P. 19

Giauque W. F. Voir Jones W. N 77

Gibling T. W. Volume moléculaire et structure. VII et VIII .... C. P. 25

Gibling T. W. Nouvelles idées à propos du parachor. C. P. 107

Gibson A. F. Voir Garlick G. C. F 94

Gibson J. Voir Blayden H. E 76

Gibson W. M., Green L. L. et Livesey D. L. Photodésintégration du deutéron 128

Gilbertson L. I. et Fortner O. M. Le polissage électrolytique de l'argent .... C. P. 129

Gill E. W. B. et Engel A. von. Décharges électriques à basse pression 63

Gill P. S. La production de mésotons jusqu'à 30 000 pieds à la latitude magnétique de 22° Nord ... 38

Gill P. S. Variations azimutinales de la radiation cosmique à Lahore 115

Gillis J. Relations entre les facteurs de structure 135

Gilman T. S. Voir Hildebrand 110

Gingrich N. S. Voir Eisenstein A. . . . C. P. 55
Ginther R. J. Voir Schulman J. H. . . . 94
Giovanelli R. G. Une théorie des éruptions chromosphériques . . . 42
Giovanni G. Phénomène de condensation du gaz de Bose-Einstein . . . 50
Girard P. et Abadie P. Spectre hertzien de la glycérine. C. P. 6
Giulotto L. Sur un éventuel effet Raman de basse fréquence dans le CCl_4 liquide . . . C. P. 106
Giulotto L. Structure fine de la raie H_α du spectre de l'hydrogène . . . 107
Givaudon J., Delion R. et Boivin C. Note sur la relation entre la teneur en matières volatiles des charbons de bois et leur faculté d'adsorber l'humidité atmosphérique . . . C. P. 136
Gladrow E. M. Voir Spedding F. H. . . . 155, 156
Glaeser R. Détermination de la capacité d'échange de base dans la montmorillonite . . . C. P. 96
Glaeser R. Effet du traitement acide sur la capacité d'échange de base de la montmorillonite . . . C. P. 96
Glasser J. Voir Simons J. H. . . . C. P. 14
Glassner A. Voir Kimball G. E. . . . C. P. 20
Glendenin L. E. et Edwards R. R. Note sur la radioiode à longue vie . . . 134
Glendenin L. E. Voir Marinsky J. A. . . . 126
Glick C. F. Voir Ewing W. W. . . . C. P. 87
Glockler G. Voir Taylor T. I. . . . C. P. 3
Glockler G. et Tung J. Y. Constantes de force des molécules triatomiques . . . C. P. 4
Gluckauf E. Contributions à la théorie de la chromatographie . . . C. P. 138
Gluckauf E. Isothermes d'adsorption à partir de mesures chromatographiques . . . 158
Gnevishev M. N. et Ol A. I. L'angle solide du rayonnement solaire corpusculaire . . . 44
Gobush M. Voir Spedding F. H. . . . 156
Goddard G. Alliages de magnésium. Leurs applications dans l'aviation et les industries alliées . . . C. P. 129
Godshalk S. Voir Campbell T. W. . . . 73
Goehring M. Voir Faessler A. . . . C. P. 39
Goeppert-Mayer M. Voir Bigeleisen J. . . . 144
Goeppert-Mayer M. Voir Kane B. C. . . . C. P. 10
Goetzel C. G. Métaux réfractaires; métallurgie et utilisation . . . C. P. 127
Gofman J. W. Voir Chamberlain O. . . . 131
Gofstein R. M. Voir Blout E. R. . . . 27
Goldberg H. Voir van Wazer J. R. . . . 53
Golde R. H. Présence d'effluves dirigées de bas en haut dans les décharges d'éclairs . . . 121
Goldhaber M. Voir Coltman J. W. . . . C. P. 74
Goldhaber M., Muehlhause C. O. et Turkel S. H. Transition isomère à conversion L . . . 74
Goldman P. Voir Daniel F. K. . . . C. P. 35
Goldschmidt K. Hystérésis de conductivité des dépôts de poussière . . . 56
Goldschmidt V. et Wells A. Rayon ionique du cuivre divalent . . . C. P. 56
Goldstein L. Sur les changements de phase des modèles de fluides de Bose-Einstein . . . 2
Gonick E. et Macbain J. W. Les phases liquides isotrope et liquide anisotrope dans le système oléate d'hexanolamine-eau . . . C. P. 112
Gordon A. R. Voir Allgood R. W. . . . C. P. 56
Gordon A. R. Voir Gunning H. E. . . . C. P. 56
Gordon A. R. et Hines W. G. L'équilibre liquide-vapeur du système éthanol-acétone . . . C. P. 108
Gordon A. R. et Hornibrook W. J. L'équilibre liquide-vapeur du système éthanol-oxyde d'éthyle . . . C. P. 108
Gordon A. R. Voir Janz G. J. . . . C. P. 69
Gordon A. R. Voir Mc Leod H. G. . . . C. P. 69
Gordon A. R. et Mc William E. A. La pression de vapeur des solutions de gaz carbonique dans le difluorodiclorométhane . . . C. P. 122
Gordon H. S. Voir Boelter L. M. K. . . . 34
Gordy W. Relation entre les constantes de force de liaison, les ordres de liaison, les longueurs de liaison et les électronégativités des atomes liés . . . C. P. 102
Gordy W. Rapport entre l'ordre de liaison, l'énergie de liaison et la longueur de la liaison . . . 136
Gore R. C., Mc Donald R. S., Williams V. Z. et White J. U. Comparaison des prismes de LiF et CaF_2 pour l'utilisation dans l'infrarouge . . . 92
Görhardt L. Voir Honigschmid O. . . . C. P. 3
Gorter C. J. Voir Broer L. J. F. . . . 57
Gorter C. J. Voir Dijkstra L. S. . . . 57
Gorter C. J. Voir Hoogschaden J. . . . 71
Gorter C. J. Voir Franzen P. . . . 69
Goss F. R. Voir Audsley A. . . . C. P. 77
Goudeket M. Voir Michels A. . . . C. P. 108, 118
Gough D. I. Voir Hales A. L. . . . 114
Gould R. K. et Vosburgh W. C. Ions complexes. III. Étude de quelques ions complexes en solution au moyen du spectrophotomètre . . . C. P. 77
Gourlay J. S. Les relations d'énergie de tension de quelques films de colloïdes . . . C. P. 95
Goward F. K. et Dain J. Champ perturbateur optimum pour l'éjection de faisceaux de synchrotron . . . 62
Graf R. Nouvelle méthode pour déterminer au moyen des rayons X l'orientation cristallographique d'une section plane de monocristal épais . . . C. P. 82
Graff J. Voir Kirshenbaum I. . . . 144
Graham A. K. et Read H. J. Le cuivrage électrolytique au sel de Seignette . . . C. P. 126
Grahame D. C. Propriétés de la couche électrique double à la surface du mercure. II. Influence de la fréquence sur la capacité et la résistance d'électrodes idéales polarisées . . . C. P. 126
Grainck S. Voir Michaelis L. . . . C. P. 62
Grammaticakis P. Remarques sur la structure de quelques phénylosazones d'après leurs spectres d'absorption . . . C. P. 78
Grandval J. Pseudo-équilibre du gaz à l'eau . . . C. P. 51
Granger-Broron G. Voir Hubbard R. M. . . . C. P. 8
Grassot P. Théorie du quadrupôle encadré linéaire . . . 13
Gray E. Voir Lecomte J. . . . C. P. 104
Gray E. Voir Taboury J. . . . C. P. 17
Gray H. F., Rasmussen R. S. et Tunnicliff D. D. Spectres d'absorption infrarouge et ultraviolet de deux isomères de l'oxyde de mésityle . . . 96
Gray A. G. et Blum W. Plombage électrolytique. C. P. 21
Green A. A. Voir Mc Bain J. W. . . . C. P. 122
Green E. J., Fisher H. J. et Ferguson J. G. Techniques et appareils d'essais pour radar à ondes centimétriques. 15
Green S. J. et Frattali F. J. Le système carbonate de sodium, sulfate de sodium, hydroxyde de sodium, eau à 100° C . . . C. P. 119
Green S. J. Voir Hall J. M. . . . C. P. 30
Green L. L. Voir Gibson W. M. . . . 128
Green L. L. et Livesey D. L. Traces dues à des fragments de fission dans les plaques photographiques. C. P. 76
Green H. S. Voir Born M. . . . 50, 54
Greenberg A. L. et Walden G. H. Études sur l'équilibre des solutions solides dans les réseaux ioniques. Les systèmes $MnO_4K—ClO_4K—OH_2$ et $ClNH_4—Cl_2Mn—OH_2$ . . . C. P. 11
Greenough G. B. Déformations réticulaires résiduelles dans les métaux ayant subi une déformation plastique. 77
Grégory J. Voir Bowdon F. . . . C. P. 72

GREGORY J. N. et SPINK J. A. Propriétés lubrifiantes des couches moléculaires d'acide stéarique et de stéarate de calcium sur des surfaces métalliques..... 52
GRENIER G. Les aciers inoxydables français.... C. P. 128
GRENIER G. Les laitiers dans l'élaboration des fers et des aciers.... C. P. 128
GREY J. T. La diminution de susceptibilité magnétique du bioxyde de manganèse et d'autres composés du manganèse.... C. P. 109
GRIDGEMAN N. T. Voir EDISBURY J. R.... 69
GRIFFIN C. W. Fixation d'hydrogène par le cuivre empoisonné. Expériences avec variation de température.... C. P. 116
GRIFFIN J. R. Voir BOELTER L. M. K.... 34
GRIFFING V. La taille et la fréquence de vibration de la molécule excitée du benzène.... 96
GRIFFITHS J. H. E. Voir BAGGULEY D. M. S.... 88
GRIME G. et SHEARD H. Étude expérimentale de l'explosion de bombes et de charges nues.... 7
GRISWOLD J. Équilibre liquide-vapeur des hydrocarbures retirés des pétroles.... C. P. 16
GRISWOLD J. et LUDWIG E. E. Équilibres vapeur-liquide du système méthyl-cyclopentane-benzène et d'autres systèmes binaires aromatiques.... C. P. 16
GRISWOLD J., HANEY J. D. et KLEIN V. A. Système éthanol-eau. Propriétés aux pressions élevées. C. P. 28
GROENDIJK H. Voir VRIES H. DE.... 128
GROOT D. R. DE et BIEDERMANN M. M. Sur l'énergie au zéro absolu de l'hydrure et du deutériure du lithium. C. P. 118
GROOT W. DE. Influence des radiations lumineuses sur les propriétés diélectriques des « phosphores » ZnS... 22
GROOT W. DE. Affaiblissement de la luminescence des phosphosulfures de zinc excitée par les rayons X. C. P. 120
GROS H. Les impuretés dans les bains de nickelage. C. P. 126
GROSS E. et STEHANOV A. La théorie de Born et le spectre de la lumière diffusée par les cristaux.... 67
GROSS E. et STEHANOV A. Variations avec la température du spectre Raman de second ordre des cristaux.... 96
GROSS E., KUSAKA S. et SNOW G. La production d'étoiles de rayons cosmiques.... 116
GROSS L. Voir COX E. G.... 49
GROSS S. T. Voir CLARK G. L.... C. P. 22
GRULLET L. et LAURENT R. Sur le grossissement du grain de zinc.... C. P. 71
GRÜM F. Voir KUHN W.... C. P. 66
GRUMMITT W. E. Voir ROBERTSON R. E.... C. P. 121
GRUMMITT W. E. et WILKINSON G. Produits de fission de ^{235}U.... C. P. 75
GRUNWALD E. et WINSTEIN S. Cinétique et mécanisme de la réaction de l'acide bromhydrique avec l'éthanol... 147
GUCKER F. T., PICKARD H. B. et O'KONSKI C. T. Instrument photoélectrique pour comparer les concentrations d'aérosols très dilués et mesurer de faibles intensités lumineuses.... 16
GUÉNARD P. Voir WARNECKE R.... 89
GUÉNOCHE H. et LAFFITTE P. Sur la déflagration des mélanges suroxygénés de gaz de ville et d'air. C. P. 85
GUENOCHE H. et LAFFITTE P. Sur la déflagration des mélanges d'acétylène et d'oxygène.... C. P. 115
GUERBILSKY A. Exposé simplifié de quelques points principaux de la théorie des quadripôles.... 13
GUEST P. G. Voir BLANC M. V.... 153
GUEST R. M. Voir FINEMAN M. N.... C. P. 136
GUEST R. M., MC INTOSH R. et STUART A. P. La structure poreuse et les propriétés adsorbantes de quelques charbons activés. II. La densité apparente du charbon en milieux liquides.... C. P. 137
GUILLAUD C. Les isothermes magnétiques du composé défini ferromagnétique CrTe et la variation de son aimantation spontanée en fonction de la température. C. P. 77
GUILLEMIN A. Recherches sur la corrosion des métaux par le méthanol.... C. P. 59
GUILLEMOT E. L'acuité visuelle et le classement des opto-types.... 24
GUILLOT M. et FERRANO J. Sur la fluorescence du chlorure de plomb cristallisé.... C. P. 13
GUINIER A. et FOURNET G. Correction dans les mesures de diffusion des rayons X aux faibles angles.... 108
GUINIER A. et JACQUET P. Structure striée des alliages durcis par vieillissement.... C. P. 58
GULBRANSEN E. A. Analyse par diffraction électronique. C. P. 10
GULBRANSEN E. A. Voir PHELPS R. T.... C. P. 72
GULBRANSEN E. A., PHELPS R. T. et HICKMAN J. W. Les couches d'oxydes formées sur les alliages à basse température. Diffraction électronique et étude au microscope électronique.... C. P. 134
GULBRANSEN E. A., PHELPS R. T. et LANGA ALOIS. Un emploi du microscope électronique en chimie microscopique.... C. P. 27
GUNN A. F. et SCOTT R. A. Mesure de l'épaisseur des pellicules minces.... C. P. 134
GUNN R. Les charges électriques portées par les précipitations à diverses altitudes, et leurs relations avec les orages.... 121
GUNNING H. E. et GORDON A. R. La conductibilité et les mobilités ioniques des solutions aqueuses de chlorure de potassium et de chlorure de sodium entre 15 et 45°.... C. P. 56
GÜREWITSCH A. M. Voir ELDER F. R.... 90
GURNEY C. Tension superficielle dans les liquides.... 85
GURRY R. W. Voir DARKEN L. S.... C. P. 117
GUTH E. Voir DART S. L.... 83
GUTH E. Voir WACK P. E.... 87
GUTTMAN L. Voir PITZER K. S.... 34
GUTZWILLER N. Voir WEHRLI M.... C. P. 6
GUYER A. et PETERHANS E. Sur la grosseur des bulles de gaz. I. Issues d'un tube capillaire. II. Issues d'une plaque poreuse.... C. P. 36
GUYER W. R. F., JORIS G. G. et TAYLOR H. S. Adsorption et échange des isotopes de l'azote sur des catalyses à l'osmium métallique.... C. P. 38
GWATHMEY A. T. et BENTON A. F. L'activité catalytique directionnelle d'un cristal unique de cuivre. C. P. 14
GYSAE B. Sur la question d'une activité naturelle α du dysprosium.... C. P. 1

HAAS W. J. DE. Voir UBBINK J. B.... 78
HAAYMAN P. W. Voir VERWEY E. J. W.... 56
HAAYMAN P. W. Voir VERWEY E. J. W.... C. P. 109
HABEEB H., LEROY D. J. et STEACIE E. W. R. Les réactions de l'éthylène photosensibilisées par le zinc. C. P. 53
HABER P. A. Voir HEINEMANN G.... C. P. 72
HACKSPILL L., CAILLAT R. et CHEUTIN A. Influence des gaz inertes sur la dissociation du carbonate de calcium. C. P. 14
HADEN W. L. et RICE O. K. La photolyse en chaîne de l'acétaldéhyde en lumière intermittante.... C. P. 53
HAEGG G. et MAGNELI A. Étude aux rayons β des oxydes de molybotène et de tungstène.... C. P. 110
HAENDLER H. M. Ions complexes de cuivre (II) et de nickel (II) avec la diéthylènetriamine.... C. P. 62
HAENNY C. H. L'énergie atomique.... C. P. 99
HAERING D. W. Étude des dépôts et de la corrosion dans les appareils de refroidissement.... C. P. 24
HAFELIN J. La dispersion et l'absorption de l'alcool isobutylique dans les ondes courtes.... 55
HAINES R. S. Voir MC INTOSH R.... 10
HAISSINSKY M. Échelle des électronégativités de Pauling et chaleurs de formation des composés inorganiques.... C. P. 38

HAISSINSKY M. Mécanisme des dépôts électrolytiques et expériences avec les radioéléments........ C. P. 70
HAISSINSKY M. Voir COCHE A............... C. P. 92
HAISSINSKY M. et COTTIN M. Mécanisme de formation anodique des percarbonates et des perborates. C. P. 126
HAISSINSKY M. et QUESNEY M. Sur le potentiel de l'électrode peroxyde-hydroxyde de Ni.......... C. P. 125
HALES A. L. et GOUGH D. I. La théorie de Blackett du champ magnétique terrestre.................... 114
HALFORD J. O. Entropie des formes monomères de l'acide formique et de l'acide acétique....... C. P. 52
HALFORD J. O. Propriétés thermodynamiques du rotateur soumis à un champ dans l'ancienne théorie des quanta.. 82
HALFORD R. S. Voir CARPENTER G. B................ 72
HALL T. A. Voir KOONTZ P. G...................... 92
HALL T. A. et TSAO P. H. Échange de chaleur aux basses températures entre les parois d'un tube et des gaz en régime turbulent.................................. 111
HALL W. C. Dispositifs de décharge de l'électricité statique sur les avions......................... 86
HALL C. E. Système pour l'ouverture de l'objectif du microscope électronique.......................... 91
HALL N. F. Acides et bases.................. C. P. 124
HALL W. K. Voir ANDERSON R. B.................. 158
HALL J. L. Voir HEADLEE A. J. W........... C. P. 28
HALL J. M. et GREEN S. J. Viscosité des solutions d'aluminates carbonatées................ C. P. 30
HALLIMOND A. F. Obtention de contraste dans l'image du microscope au moyen de diaphragmes opaques... 65
HALSEY G. L'élasticité d'éléments visqueux non linéaires et le modèle de cisaillement de Eyring.............. 98
HALVERSON R. R. Voir RICHARDSON J. M............ 98
HAMLY D. H. et SHEARD C. H. Conditions d'emploi de la microscopie utilisant la fluorescence............ 104
HAMMETT L. P. Voir FOSTER F. C............ C. P. 114
HAMMETT L. P. Voir SMITH L. C............. C. P. 90
HANDEL J. VAN DEN. Susceptibilités magnétiques d'un cristal d'éthylsulfate de praséodyme........ C. P. 109
HANEY J. D. Voir GRISWOLD J............... C. P. 28
HANIG M. Voir BRIGGS D. R................. C. P. 22
HANNAY N. B. et SMYTH C. P. Nouvelles recherches sur la polarité dans les hydrocarbures possédant des systèmes conjugués..................... C. P. 103
HANNAY N. B. et SMYTH C. P. Moment dipolaire et résonance dans le sulfure de vinyle et six chlorohydrocarbures non saturés..................... C. P. 103
HANNUM L. A. voir JESSE W. P.................... 91
HANSON E. E. et DANIEL J. H. Instrument pour mesurer le diamètre des particules et construire les histogrammes à partir des micrographies électroniques.... 81
HANSON G. H. et RGASA M. J. Constantes d'équilibre du méthane dans les mélanges de paraffines..... C. P. 66
HANSON A. O. Voir BECKER R. A................... 129
HANSON A. O. Voir MC KIBBEN J. L................ 134
HARBURY L. Solubilité et point de fusion en fonction des dimensions des particules................... C. P. 122
HARDY D. V. N. et WOOD W. A. Structure du térylène.. 76
HARGREAVES A. Structure cristalline du *p*-toluènesulfonate de zinc......................... C. P. 112
HARGREAVES E. Voir RICHARDS A. R.......... C. P. 30
HARKINS W. D. Relations d'énergie de la surface des solides. I. Énergie de surface du diamant.... C. P. 51
HARKINS W. D. Une théorie générale du mécanisme de la polymérisation des émulsions..................... 137
HARKINS W. D. et COPELAND L. E. Un surliquide à deux dimensions et une transformation de premier ordre dans une couche monomoléculaire condensée. I. Énergie, compressibilité et ordre des transformations de phases............................ C. P. 60
HARKINS W. D. Voir STEARNS R. S................ 150
HARKINS W. D., JURA G. et LOESER E. H. Surface des solides. XVI. Films d'eau et d'heptane normal adsorbés à la surface du graphite........... C. P. 134
HARKINS W. D., MATTOON R. W. et CORRIN M. L. La structure des micelles de savon indiquée par les rayons X et la théorie de l'orientation moléculaire. I. Solutions aqueuses..................... C. P. 138
HARNED H. S. et NUTTALL R. L. Coefficient de diffusion du chlore de potassium en solution aqueuse diluée.... 54
HARP W. R. et RASMUSSEN R. S. Le spectre d'absorption infrarouge et la détermination des fréquences vibrationnelles du cétène............................ 105
HARRINGTON F. C. Voir PRICE C. C................ 151
HARRIS D. H. et TOMPKINS E. R. L'échange d'ions comme méthode de séparation. II. Séparation de quelques terres rares du groupe cérium (La, Ce, Pr et Nd).. 156
HARRIS L. et KING G. W. La structure de rotation des bandes ultraviolettes de NO_2.............. C. P. 5
HARRIS L., KING G. W., BENEDICT W. S. et PEARSE R. W. B. L'absorption ultraviolette de NO_2.. C. P. 5
HARRIS N. L. Voir CLARK B. N..................... 123
HARRIS G. M. et STEACIE E. W. R. La réaction des atomes d'hydrogène avec le diméthyl-mercure...... C. P. 12
HARRIS G. M. et STEACIE E. W. R. La réaction des atomes d'hydrogène avec l'acétone......... C. P. 12
HARRIS R. et WICK A. N. Préparation de silicagel pour chromatographie......................... C. P. 138
HARRIS W. T. Proposition d'un nouveau télescope à rayons cosmiques.............................. 117
HARRISON J. G. Voir BEUENATI R. F.......... C. P. 29
HARRISON J. M. et BERG L. Équilibre liquide-vapeur des systèmes binaires d'hydrocarbures...... C. P. 68
HARRISON J. M. Voir EWELL R. H............ C. P. 30
HARRISON S. Voir WOOD E................... C. P. 59
HARRISON V. Aspects de la photomicrographie. C. P. 71
HART A. L. Voir JESSE W. P...................... 91
HARTFORD W. Électrode de verre pour les mesures du *p*H de solutions d'acide chromique...... C. P. 21
HARTLEY W. G. Un système à contraste de phase variable pour le microscope...................... 65
HARTLEY H. Récupération des métaux......... C. P. 57
HARTLEY G. S. et TOMBS B. A. Migration thermique des macromolécules.......................... C. P. 112
HARVEY E. N., MC ELROY W. D. et WHITELEY A. H. Sur la cavitation dans l'eau........................ 53
HARWOOD M. G., POPPER P. et RUSHMAN D. F. Point de Curie du titanate de baryum................. 57
HARWOOD H. J. Voir RALSTON A. W................ 138
HASSLER J. W. L'adsorption utilisée comme moyen de séparation................................. C. P. 138
HASSLER J. W. et MC MINN W. F. Nature du charbon actif... C. P. 34
HAST N. Structure de l'argile...................... 62
HATCH G. B. et RICE O. Contrôle de la corrosion au moyen du seuil de traitement. Facteurs influençant la formation de films protecteurs sur les aciers au contact d'eau traitée par des phosphates hyalins. C. P. 32
HATEM Mme S. Étude des solutions de l'ammoniac dans les alcools propyliques et isopropyliques absolus. C. P. 89
HATTON J. Voir ROLLIN B. V.................. 11, 89
HAUSER E. A. et LE BEAU D. S. Études microscopiques des lyogels. Ultra-illumination par lumière incidente. Préparation d'échantillons par ultra-illumination par lumière incidente....................... C. P. 35
HAVENS R. J. Voir BEST N. R...................... 36
HAVENS W. W. Voir RAINWATER L. J............... 25
HAWARD R. Facteur temps et rupture du verre durci. C. P. 47
HAYDEN R. J. Voir INGHRAM M. G........ 131, 133, 134

Hayward C. R. Extraction des métaux des minerais. C. P. 57
Headlee A. J. W. et Hall J. L. Pouvoir calorifique des gaz naturels. Détermination des pouvoirs calorifiques supérieurs et inférieurs au moyen d'un calorimètre à gaz à courant d'eau .... C. P. 28
Heafield T., Hopkins G. et Hunter L. Liaisons hydrogène comprenant un atome de soufre .... C. P. 39
Heal H. Electrochimie de l'uranium .... C. P. 57
Heidt L. J. La photolyse du persulfate .... C. P. 52
Heinemann G., Garrison F. G. et Haber P. A. Corrosion de l'acier par le chlore gazeux. Effet du temps et de la température .... C. P. 72
Heintz T. Deux nouveaux procédés de photographie infrarouge. I .... C. P. 88
Heiple H. R. et Lewis B. La réaction entre l'hydrogène et l'oxygène. Cinétique de la troisième limite d'explosion .... C. P. 49
Heisenberg W. Recherches en Allemagne sur les applications techniques de l'énergie atomique 127
Heitler W. Elementary wawe Mechanics 44
Held E. F. M. van der. Spectre de rayons β ... C. P. 100
Heller K. et Jenkins E. N. Comportement des hypochlorites et des N-chloroamines à l'électrode à goutte de mercure .... C. P. 125
Hemmendinger H. Voir Urbach F 23
Hemptinne M. de et Doehaerd T. Spectres Raman de l'alcool méthylique CH_3OH et de l'alcool complètement deutéré CD_3OD .... C. P. 44
Hemptinne M. de et Velghe C. Spectre Raman des bromures de vinyle deutérosubstitués .... C. P. 44
Hemptinne M. de, Velghe C. et Riet R. van. Spectre Raman des bromures de vinylidène léger et deutérosubstitués .... C. P. 44
Hendricks S. B. Échange de bases dans les silicates cristallisés .... C. P. 27
Hénin S. Processus du délitement des agglomérats terreux dans l'eau .... C. P. 35
Hennion G. F. et Banigan T. F. Les réfractions moléculaires des hydrocabures acétyléniques supérieurs. C. P. 103
Henriques F. C., Margnetti C. et Schneider W. G. Études radioactives. Méthode analytique pour mesurer la longévité du soufre radioactif S^{35}, à l'aide d'un électroscope de Lauritzen, et comparaison de l'électroscope avec le compteur spécial de Geiger ... C. P. 61
Henry A. J. « Fatigue » de la fluorescence 93
Hepner W. A. Réponse des cellules photoconductrices au sulfure de plomb 16
Hereford F. L. Accélération des électrons par une cavité de résonance 102
Hérengue J. et Segond R. Obtention d'une pellicule homogène par oxydation anodique de l'aluminium et de ses alliages .... C. P. 71
Herengue J. et Segond R. Teinte grise ou noire des pellicules d'oxydation anodique sur alliages Al-Mg industriels .... C. P. 133
Herington E. F. G. et Rideal E. K. Déshydrogénation catalytique des naphtènes. (Étude cinétique) 159
Herlofson N. Interprétation des échos obtenus par les aurores polaires 113
Herman R. et Herman L. Spectre continu de recombinaison de la molécule neutre d'oxygène ...... C. P. 87
Hermann V. L. Sur une explication possible de l'effet Bridgeman : l'accroissement de résistance sous l'action d'une pression uniforme de tous côtés 5
Hérold A. Action des gaz inertes sur la dissociation des chlorures d'argent ammoniacaux .... C. P. 117
Herrington K. D. Voir Jasper J. J 7
Herschel H. Voir Fowler A. R .... C. P. 16
Herscher L. W. Voir Wright N 105
Herzfeld K. F. Sur le spectre d'absorption de quelques polyméthines .... C. P. 42
Herzog R. Relations entre les constantes critiques et les parachors .... C. P. 26
Herzog E. Recherches sur la corrosion en Angleterre et aux États-Unis pendant la guerre 1940-1945. C. P. 133
Hess D. C. Voir Inghram M. G 131, 133, 134
Hess V. F. et Luger P. L'ionisation de l'air dans la région de New-York avant et après l'expérience de Bikini 37
Hewlett H. Voir Anderson R. B 158
Hey M. H. Influence de la pression sur la croissance des cristaux .... C. P. 108
Hey M. H. Voir Bannister F. A 108
Hey J. S. Réflexions radio produites par ionisation météorique 80
Hey J. S. Voir Appleton E. V 42
Heymann E. et Bloom H. Énergie d'activation et migration ionique des sels fondus .... C. P. 66
Hichs J. F. G. et Krockmalski E. La formation de manganèse trivalent dans les solutions fortes d'acide sulfurique 147
Hickman J. W. Voir Gulbransen E. A .... C. P. 134
Hickman S. W. Voir Phelps R. T .... C. P. 72
Hildebrand J. H. L'entropie de solution de molécules de grosseurs différentes 110
Hildebrand J. H. Une vitesse de réaction ayant un coefficient de température largement négatif. C. P. 113
Hildebrand J. H. Forces entre les molécules de tétrahalogénures 134
Hildebrand J. H. et Gilman T. S. Commentaires sur la « loi de Hildebrand » 110
Hill J. A. et Hunter C. L. F. Effet des électrolytes sur les détersifs à cathion actif .... C. P. 123
Hill R. D. Un accélérateur d'électrons avec un champ sans fer 62
Hill T. L. Mécanique statistique de l'adsorption multimoléculaire. III. Traitement préliminaire des interactions horizontales. Condensation capillaire et hystérésis 158
Hill J. M. et Dunworth J. V. Vitesse de propagation de la décharge le long de l'électrode d'un compteur Geiger 18
Hill M. N. et Willmore P. L. Prospection séismique marine 79
Hill R., Lee E. H. et Tupper S. J. Théorie de l'empreinte par coin dans les matériaux ductiles 4
Hillier J. Voir Davidson N 91
Hillier J. et Ramberg E. G. L'objectif du microscope électronique magnétique : phénomène de contour et obtention d'un pouvoir séparateur élevé 18
Hinde R. M. Voir Admunds I. G 108
Hinde R. M. Voir Miller J. L .... C. P. 130
Hines W. G. Voir Gordon A. R .... C. P. 108
Hinshelwood C. N. Voir Dresel E .... C. P. 27
Hinshelwood C. N. Voir Willbourn A. H ... C. P. 64
Hippel A. La conductivité dans les isolants et son interprétation .... C. P. 10
Hirschfelder J. O. Calcul semi-empirique des énergies d'activation .... C. P. 48
Hirschfelder J. O. Voir Curtiss O. F .... C. P. 45
Hirschfelder J. O., Macclure F. T. et Weeks I. F. Second coefficient du viriel et forces entre molécules complexes .... C. P. 39
Hirst H. Les rayons X appliqués à la recherche et à l'industrie 46
Hirst W. Changements de dimension accompagnant la condensation capillaire 53
Hitchings G. H. Voir Elion G. B 27
Hixon R. M. Voir Foster J. F .... C. P. 55
Hixson A. W. et Stetkewicz J. D. Solutions de sulfate de titane; mesure de l'indice de réfraction et de la viscosité .... C. P. 123

Ho Z. W. Sur les collisions des positons avec les négatons. C. P. 73
Ho Z. W. Voir Tsien S. T. C. P. 99
Ho Z. W., Tsien S. T., Vigneron L. et Chastel R. Preuve expérimentale de la quadripartition de l'uranium. C. P. 75
Hoar T. La surtension de l'hydrogène comme facteur de corrosion des couples métalliques. C. P. 60
Hoard J. L. Voir Vincent W. B. C. P. 27
Hobson P. T. Une nouvelle méthode d'étude de la structure des alliages par analyse magnétique. 58
Hochhauser I. L. et Taube H. La réaction directe et photochimiquement induite sensibilisée du chlore et de l'acide oxalique. Comparaison avec la réaction chimiquement induite. 146
Hochmann J. Étude chimique de la combinaison de certains métalloïdes dans les alliages ferreux. C. P. 128
Hoek H. Théorie générale du pouvoir rotatoire des milieux isotropiques. 22
Hoerr C. W. voir Ralston A. W. 150
Höffer-Jensen S. Le bétatron. 17
Hoffman K. R. et Werf C. A. van der. Composés d'addition de l'anhydride sulfureux avec la pyridine et les picolines. C. P. 119
Hogan C. L. Voir Bidwell C. C. 87
Holden A. N. Voir Townes C. H. 71
Holliday P. Voir Bowen E. J. 104
Holmes A. Une nouvelle estimation de l'âge de la Terre. 35
Holmes R. J. Voir Kerr P. F. C. P. 11
Holmes J. M. Voir Morrison J. A. C. P. 123
Honeycombe R. W. K. voir Boas W. C. P. 130
Honeycombe R. W. K. et Boas W. Recristallisation d'un laiton à deux phases. 138
Honigschmid O. et Görhardt L. Sur le poids atomique du sélénium. C. P. 3
Hood C. B. Voir Johnston H. L. 32
Hoogschagen J., Snoek A. P. et Gorter C. J. Absorption de la lumière dans les sels de néodyne en solutions aqueuses. 71
Hook A. van et Ahlborn J. C. La vitesse de nucléation du chromate d'argent en solution sursaturée. C. P. 63
Hoover A. et Wyesinha G. Influence du *p*H et des sels sur la solubilité de l'oxalate de calcium. C. P. 55
Hoover W. H. Voir Abbot C. G. 54
Hopkins G. Voir Heafield T. C. P. 39
Hopkins H. H. Grandissement optique pour les objets finis. 64
Horeau A. Voir Joliot F. C. P. 2
Hormats S. Procédés allemands de fabrication des charbons actifs. C. P. 136
Horn F. H. et Ziegler W. T. Superconductivité et structure des hydrures et nitrures de tantale et de niobium. 135
Horner R. G., Purslow E. T. et Shaxby J. H. Influence de la distance d'observation ou de la largeur du champ sur les mesures à l'anomaloscope. 70
Hornibrook W. J. Voir Gordon A. R. C. P. 108
Horwitz W. Voir Crawford B. L. 107
Hoselitz K. et Mc Caig M. Diminution des propriétés magnétiques des aciers au tungstène. 58
Houtermans F. G. et Jordan P. Sur l'hypothèse de la variabilité dans le temps de la désintégration β et les possibilités de preuve expérimentale. C. P. 100
Howe G. W. O. Alexander Graham Bell et l'invention du téléphone. 55
Howell W. J. La réaction persulfate-iodure. II. L'incrément critique et la réaction catalysée en présence de sels neutres. C. P. 11
Howland B., Schroeder C. A. et Shipman J. D. Électronique pour expériences sur les rayons cosmiques. 115
Howland J. J., Templeton D. H. et Perlman I. Isotopes radioactifs du polonium, du bismuth et du plomb. 131
Hu T. M. Voir Massey H. S. W. 101
Huang K. Réflexion des rayons X par les solutions solides diluées. 108
Huang K. Voir Fröhlich H. 143
Huang P. Voir Su G. J. 77
Hubard S. S. Polyiodures de césium. IV. Note sur la formule moléculaire du tétraiodure de césium. C. P. 4
Hubbard R. M. et Granger-Broron G. Viscosité du *n*-pentane. C. P. 8
Huber K. Études sur la chimie et la structure des précipités et dépôts anodiques. I. Sur le comportement anodique du zinc en bain de lessive de soude. C. P. 31
Huber P. W. et Kantrowitz A. Mesure des retards de chaleur spécifique dans divers gaz. 110
Huffman H. M. Voir Douslin D. R. C. P. 119
Huffman H. M. Voir Waddington G. 34
Huffman H. M. Voir Todd S. S. 111
Hughes R. C. et Bernstein R. Produits pour le lavage mécanique des surfaces. C. P. 31
Hughes E. D. Voir Dostrovsky I. C. P. 76
Hughes E. D., Ingold C. K. et Reed R. I. Cinétique de la nitration aromatique : l'ion nitronium. C. P. 114
Hughes R. H. et Garner C. S. Les potentiels réels d'oxydo-réduction des sels thalleux et thalliques dans les solutions aqueuses d'acide chlorhydrique. Formation d'ions complexes chlorothallates. C. P. 92
Hughes D. J. La masse du mésotron telle que la fournissent les mesures des rayons cosmiques. 115
Hughes T. Propriétés des films métalliques; résistance au frottement. C. P. 60
Hulburt H. M. Processus chimique dans les réactions continues. Cinétique des réactions. C. P. 27
Hulburt H. M. Réactions chimiques en système à écoulement continu : réactions hétérogènes. C. P. 28
Hulburt E. O. La haute atmosphère terrestre. 113
Hulburt E. O. Voir Tousey R. 113
Hulm J. K. Propriétés diélectriques des monocristaux de titanate de baryum. 55
Hume C. N. et Kolthoff I. M. Le potentiel d'oxydation de l'électrode chromocyanure-chromicyanure et la polarographie des complexes du cyanure de chrome. C. P. 21
Hume-Rothery W. L'équation de Gruneisen pour la dilatation thermique. C. P. 23
Hume-Rothery W. Théories atomiques pour étudiants en métallurgie. 45
Humphreys G. Voir Donohue J. 137
Humphreys G. L. et Badger R. M. Le spectre d'absorption de l'ozone dans le visible. I. Examen de la structure fine. II. Effet de la température. 105
Huns T. Voir Broström K. J. 133
Hunt R. E. et Davis W. Filtres pour l'isolement du groupe spectral 3 130 Å de l'arc de mercure. 94
Hunter J. B. et Bliss H. Propriétés thermodynamiques des solutions aqueuses salines. Chaleurs latentes de vaporisation et autres propriétés par la méthode du courant gazeux. C. P. 29
Hunter C. L. F. Voir Hill J. A. C. P. 123
Hunter M. J. Voir Wright N. 73
Hunter L. Voir Heafield T. C. P. 39
Hunter J. S. Voir Phillips G. M. C. P. 25
Huot de Longchamp Mme M. Prismes polariseurs à lame de nitrate de sodium. 20
Hurd C. B. Études sur les siloxanes. I. Le volume spécifique et la viscosité, en relation avec la température et la constitution. C. P. 106
Hurd C. B. et Merz P. L. Recherches sur les gels d'acide silicique. XIV. Dialyse des hydrosols et des hydrogels de silice. C. P. 138

HURD C. B. et MERZ P. L. Études sur les gels d'acide silicique. XIV. Dialyse des hydrosol et hydrogel de silice. C. P. 139
HURD J. M. Voir SMOLUCHOWSKY R. 30
HURD D. T. Mécanisme général de la formation des hydrures volatils par les réactions d'hydrolyse 152
HUSTRULID A. Voir NIER A. O. 44
HUTCHINSON D. A. Comparaison des poids moléculaires obtenus à partir de la densité et des données des rayons X. Les poids atomiques du calcium et du fluor C. P. 3
HUTCHINSON A. W. L'électrode ion-manganeux-bioxyde de manganèse 153
HUTCHISON C. A., STEWART D. W. et UREY H. C. La concentration de C^{13} C. P. 3
HUTCHISON C. A. Voir JOHNSTON H. L. C. P. 38
HUTCHISON T. S. et REEKIE J. Variation avec la température de la susceptibilité magnétique du cuivre recuit et du cuivre écroui 57
HUTTON C. O. La richmondite, une espèce minérale discréditée 138
HUUS T. Voir BROSTRÖM K. J. 128
HYLLERAAS E. A. L'affinité électronique du positonium 82
HYLLERAAS E. A. L'énergie de liaison de la molécule positonium 82
HYLLERAAS E. A. La stabilité de polyélectrons 90
HYMAN M. et BILLINGS B. H. Fenêtres de transparence élevée pour le rayonnement entre 3 et 14 μ 94

IDE W. S. Voir ELION G. B. 27
Ind. Eng. Chem., 1945, 37, p. 703-705 et 706-708. — Critique des articles de Evans et Thornhill sur la corrosion C. P. 31
INGERSOLL H. G. Structure fine de la rayonne de viscose. 30
INGHRAM M. G., HAYDEN R. J. et HESS D. C. Activités du samarium induites par bombardement au moyen des neutrons d'une pile 133
INGHRAM M. G., HESS D. C. et HAYDEN R. J. Sections efficaces neutroniques des isotopes du mercure 131
INGHRAM M. G., HESS D. C., HAYDEN R. J. et PARKER G. W. L'élément 61 de 55 h formé dans la scission 134
INGLIS C. Effet de la charge dans l'écoulement turbulent de l'alluvium 52
INGOLD C. et LECKE F. Spectre électronique des molécules polyatomiques. Vibrations du benzène C. P. 40
INGOLD C. K. Voir HUGHES E. D. C. P. 114
INTONTI R. et GIACOMETTI T. La dispersion du mercure. C. P. 35
ITTERBEEK A. VAN et DINGENEN W. VAN. La formation du méthane en rapport avec l'adsorption, activée par le nickel et le cuivre; de l'hydrogène et de l'oxyde de carbone C. P. 116
ITTERBEEK VAN A. et DONINCK VAN W. Mesures de la vitesse de propagation du son dans Co et D_2 en fonction de la pression aux températures de l'oxygène et de l'hydrogène liquides. Second coefficient du viriel de D_2 54
ITTERBEEK VAN et PAEMEL O. VAN Détermination des frottements internes de l'hydrogène et du deutérium liquides 6
ITTERBEEK A. VAN et SPAEPEN J. Mesures sur la constante diélectrique de CO_2 gazeux jusque 10 atm, C. P. 41
ITTERBEEK A. VAN, PAEMEL O. VAN et MARIENS P. Détermination expérimentale du rendement de la liquéfaction de l'hélium par la méthode d'expansion 78
IVANOFF A. Contribution à l'étude de la composante inhibitrice de l'éblouissement 105
IVIN K. J. et DAINTON F. S. Les pressions de vapeur : chaleurs latentes de sublimation et les points de transition de l'hexachloréthane solide 111

JACKSON J. F. Voir BROOKFIELD K. J. 99
JACOB L. Méthode de la goutte d'huile pour l'étude des trajectoires électroniques 61
JACOBS H. et LA ROCQUE A. P. Potentiels d'arc minimum pour le barium, le magnésium et l'aluminium dans l'argon 63
JACOBSEN A. E. et SULLIVAN W. F. Méthode de sédimentation par centrifugation pour la distribution des particules par taille C. P. 140
JACQUET P. Sur une méthode d'attaque micrographique très sensible du cuivre C. P. 23
JACQUET P. Voir GUINIER A. C. P. 58
JAEGER H. Théorie et pratique de la phosphatation. C. P. 24
JAEGER H. Propriétés et application de la phosphatation C. P. 133
JAFFÉ A. A. Voir CRAGGS J. D. 63
JAFFÉ G. Le champ local dans les diélectriques polarisés C. P. 40
JAFFÉ G. Voir AMIS E. S. C. P. 49
JAFFRAY J. Sur l'existence d'une transformation de second ordre présentée par les cristaux de phosphate monoammonique vers 19° C C. P. 9
JAFFRAY J. Voir BRUNE E. C. P. 9
JAGITSCH R. Vitesse de réaction aux limites de phases et sa relation avec la fréquence de vibration du réseau C. P. 115
JAHN H. et LONSDALE K. Réflexions diffuses du diamant C. P. 47
JAMES T. H. Variation du mécanisme de réaction avec les conditions de surface dans la réduction des sels d'argent par l'hydroxylamine C. P. 48
JAMES T. H. Cinétique du développement par l'hydroxylamine C. P. 120
JAMES T. H. Non additivité des propriétés du génol et de l'hydroquinone dans les révélateurs C. P. 121
JAMES T. H. Le développement, réaction hétérogène catalysée C. P. 121
JANDELLIER Y. et MAYENCE J. Spectre Raman de l'oxyde azotique liquide C. P. 80
JANIN J. Étude spectroscopique de la luminescence résultant du passage de l'effluve à travers l'azote 23
JANIN J. et CROZET A. Excitation du spectre de l'azote par passage de l'effluve électrique à travers le gaz ammoniac C. P. 93
JANOSSY L. Voir BROADBENT D. 113, 115
JANOSSY L. et WILSON J. G. Interprétation du spectre mésonique au voisinage du niveau de la mer 38
JANZ G. J. et GORDON A. R. Thermodynamique des solutions aqueuses de chlorure de sodium pour des températures comprises entre 15 et 45° à l'aide de mesures de force électromotrice C. P. 69
JAPOLSKY N. S. Directions relatives des vecteurs électriques et magnétiques des ondes électromagnétiques dans le vide 58
JASPER J. J. et HERRINGTON K. D. Un nouveau type de capallarimètre de précision 7
JAUDON E. Les réactions secondaires dans les bains de phosphatation C. P. 60
JAZWINSKI S. T. Le contrôle du soufflage dans les convertisseurs Tropenas par observation spectroscopique directe C. P. 128
JEFFREY G. A. Voir COX E. G. 49
JENKINS H. La liaison hydrogène et son influence sur la force de l'acide C. P. 57
JENKINS E. N. Voir HELLER K. C. P. 125
JENNY F. J. et CICALESE M. J. Courbes d'équilibres à deux composantes pour le fractionnement de multicomposants C. P. 29
JENNY F. J. Voir SCHEIBEL E. O. C. P. 28

Jensen L. H. et Lingafelter E. C. Étude cristallographique des sulfonates organiques. II. Les hémihydrates de quelques *l*-alkane-sulfonates de sodium. C. P. 111
Jensen P. Le freinage de neutrons dans le carbone, l'eau et l'eau lourde ... C. P. 1
Jensen P. Voir Bothe W. ... C. P. 1
Jesse W. P., Hannum L. A., Forstat H. et Hart A. L. Les techniques de la chambre d'ionisation dans la mesure de C_{14} ... 91
Joffe J. Une nouvelle équation d'état des gaz ... 78
Johnson J. B. Tube à rayons cathodiques pour images continues visibles ... 18
Johnson R. C. Spectres d'atomes ... 48
Johnson A. E. Voir Tapsell H. J. ... C. P. 132
Johnson I. et La Mer V. K. Détermination de la grosseur des particules d'un système monodispersé par dispersion de la lumière ... 66
Johnson J. L. Voir Armi E. L. ... 31
Johnson R. et Smithson F. Un phénomène de sédimentation ... 85
Johnson F. S. Voir Baum W. A. ... 43
Johnston H. L. Un appareil pour la mesure de l'effet Joule Thomson dans les gaz par détente directe à travers une valve ... 32
Johnston H. L. et Hutchison D. A. L'efficacité de la séparation électrolytique des isotopes de chlore. C. P. 38
Johnston H. L. et Hutchison C. A. Efficacité de la séparation électrolytique des isotopes du lithium. C. P. 38
Johnston H. L., Bezman I. I. et Hood C. B. L'effet Joule-Thomson dans l'hydrogène à la température ambiante et à la température de l'air liquide ... 32
Johnston H. L., Swanson C. A. et Wirth H. E. L'effet Joule-Thomson dans le deutérium à la température ambiante et à la température de l'air liquide ... 33
Jolibois P. Mise en solution des sels peu solubles par électrolyse ... C. P. 92
Jolibois P. et Bergès M. Sur la préparation des oxydes par électrolyse ... C. P. 92
Jolibois P. et Boullé A. Action de la décharge électrique sur la vapeur d'eau sous faible pression. C. P. 70
Joliot F. Sur une méthode physique d'extraction des radioéléments de bipartition des atomes lourds et mise en évidence d'un radiopraséodyme de période 13 jours. C. P. 1
Joliot F. Voir Curie Mme I. ... C. P. 75
Joliot F., Courrier R., Horeau A. et Süe P. Sur l'obtention de la thyroxine marquée par le radioiode et son comportement dans l'organisme ... C. P. 2
Jolivet H. et Armand M. Sur la fragilité de l'aluminium après coulée ... C. P. 59
Joly M. Sur une théorie de la viscosité des couches monomoléculaires liée à leur structure ... C. P. 95
Jones W. A. Voir Whestheimer F. H. ... C. P. 48
Jones B. L'halogénation des éthers phénoliques et des anilides. XII. Quelques énergies d'activation suivant Arrhénius ... C. P. 27
Jones B. L'halogénation des éthers phénoliques et des anilides. XIII. Les énergies d'activation suivant Arrhénius des éthers aromatiques di- et polysubstitués. C. P. 28
Jones B. et Speakman J. C. Constantes thermodynamiques de dissociation des acides oxy- et alcoyloxybenzoïques ... C. P. 68
Jones E. R. H. Voir Bilham P. ... C. P. 24
Jones E. J. Mesure des équilibres par absorption infrarouge au cours de la formation de l'acide nitrique à partir de l'oxygène, de la vapeur d'eau et du bioxyde d'azote ... C. P. 65
Jones E. J. Voir Wulf O. R. ... C. P. 5, 6
Jones N. K. Voir Bayliss N. S. ... 150
Jones A. L. et Yeatts L. B. Étude magnétique du type de liaison existant dans quelques complexes du fer ferrique avec le pyrocatéchol sulfoné ... 137
Jones W. M. Voir Brown A. F. ... 62
Jones W. M. Voir Stout J. W. ... 132
Jones W. N. et Giauque W. F. Entropie du nitrométhane. Chaleur spécifique à l'état solide et à l'état liquide, pression de vapeur, chaleurs de fusion et de vaporisation ... 77
Jones R. et Townend D. Mécanisme de l'oxydation du charbon ... C. P. 50
Jones H. S. G. B. Airy et la découverte de Neptune ... 123
Jones H. S. Tricentenaire de John Flamsteed (1646-1719) ... 123
Jones F. T. et White L. M. La composition et les propriétés optiques et cristallographiques de deux sels doubles d'oxalate et de chlorure de calcium ... C. P. 109
Jonker G. H. Voir Santen van J. H. ... 56
Jordan P. Voir Houtermans F. G. ... C. P. 100
Joris G. G. Voir Guyer W. R. F. ... C. P. 38
Joshi S. et Deo P. Effets de la lumière sur le chlore soumis à une décharge électrique, influence de l'intensité et la fréquence ... C. P. 53
Joshi S. et Deshmukh G. Interaction du protoxyde d'azote et de l'hydrogène dans les décharges silencieuses ... C. P. 50
Juda W. Voir Coolidge A. S. ... C. P. 124
Jung C. Expériences sur la semi-perméabilité ... C. P. 55
Jura G. Voir Harkins W. D. ... C. P. 134

Kahan G. J. Électrode à mercure à goutte ... C. P. 21
Kahn A. Voir Le Roy D. J. ... 140
Kaiser H. F. Voir Berg O. E. ... 77
Kam H. Voir Erlenmeyer H. ... C. P. 35
Kammermeyer K. Stabilisation et épaississement des suspensions aqueuses ... C. P. 36
Kammermeyer K. Voir Ward H. T. ... C. P. 140
Kane B. G. et Goeppert-Mayer M. Sommations réticulaires pour les cristaux hexagonaux compacts. C. P. 10
Kaniowski W. Voir Martin L. C. ... 24
Kantorowicz O. Décharge dans l'air à la pression atmosphérique et sous très faible tension ... 63
Kantrowitz A. Voir Huber P. W. ... 110
Kaplan D. Voir Koch W. ... 69
Kaplan L. D. Le spectre d'absorption du gaz carbonique de 14 à 18 μ ... 106
Karle J. La contribution de la rotation réduite à la diffusion des électrons par les gaz ... 62
Karle J. et Brockway L. O. L'interprétation des figures de diffraction des électrons par les films d'hydrocarbures ... 91
Karpen V. La surtension et la sous-tension en électrolyse. Cas de l'oxygène ... C. P. 70
Karrer E. et Orr R. S. Réfractomètre photoélectrique ... 20
Kasanof D. R. Voir Niederl J. B. ... C. P. 102
Kastler A. Oscillations dégénérées des molécules et tenseur complexe de polarisabilité ... 26
Katz D. L. et Kurata F. « Condensation rétrograde ». C. P. 89
Katz D. L. Voir Poettmann F. H. ... C. P. 108
Katzenellenbogen E. R. et Branch G. E. K. Spectres d'absorption de quelques dérivés N-acétylés des colorants du *p*, *p'*-diaminotriphénylméthane ... 96
Katzenellenbogen E. R. et Branch G. E. K. Les spectres des *p*-diméthylaminochalcones et de leurs ions ... 138
Kaveckis J. E. Voir Garrell D. A. ... C. P. 28
Kay W. B. Pressions de vapeur et densités du liquide et de la vapeur saturée des isomères de l'hexane. C. P. 107

Kay W. B. Tensions de vapeur et densités du liquide saturé et des vapeurs du cyclopentane, du méthylcyclopentane, de l'éthylcyclopentane et du méthylcyclohexane ... 112
Kay H. F. et Rhodes R. G. Cristaux de titanate de baryum ... 139
Keesom W. H. et Desirant M. Chaleurs spécifiques du tantale à l'état normal et supraconducteur .. C. P. 107
Keesom W. H. et Keesom P. H. Viscosité de l'hélium liquide au voisinage du point λ ... 34
Keesom W. H. et Schweers J. Mesures de l'adsorption de l'hydrogène sur le verre ... C. P. 135
Keesom W. H. et Schweers J. Quelques mesures de l'adsorption de l'hélium et du néon par le verre. C. P. 135
Keesom W. H. et Schweers J. Mesures de l'adsorption de l'hélium sur les couches solidifiées de quelques gaz ... C. P. 135
Keilien S. Les lampes à incandescence comme charge électrique pour les essais ... 90
Keirstead K. F. Voir Bigelow H. E ... C. P. 107
Kegeles G. Une nouvelle méthode optique pour l'observation des équilibres de sédimentation ... 92
Kelley K. K. Chaleur spécifique du carbure de calcium aux basses températures ... C. P. 15
Kelley K. K. Chaleur spécifique du bioxyde de zirconium aux basses températures ... C. P. 16
Kelley K. K. Chaleurs spécifiques à basse température de l'orthosilicate de magnésium et du métasilicate de magnésium ... C. P. 66
Kelley K. K. et Moore G. E. Chaleurs spécifiques à basses températures des hydrates de chlorure de magnésium ... C. P. 66
Kelley K. K. Voir Moore G. E ... 111
Kemball C. L'adsorption des vapeurs sur le mercure. III. Substances polaires ... 158
Kemp A. R. et Peters H. Viscosité des solutions de *n*-paraffine. Relations entre la viscosité et la structure de polymères à chaîne linéaire ... C. P. 26
Kendall J. Décomposition thermique de la vapeur d'eau oxygénée ... C. P. 49
Kennedy G. C. La solubilité de la silice dans l'eau à haute température ... C. P. 18
Kennedy J. W. Voir Seaborg G. T ... C. P. 3
Kenner J. Les carbonyles ... C. P. 62
Kenyon W. O. Voir Tong L. K. J ... C. P. 119
Kenyon W. O. Voir Tong L. K. J ... 145
Kerlogue R. H. Voir Bugge P. E ... C. P. 134
Kern S. F. Voir Clark G. L ... C. P. 83
Kerr P. F., Holmes R. J. et Knox M. S. Paramètres cristallins dans le groupe de la pyrite ... C. P. 11
Kerr R. Un procédé chimique de traitement du fer blanc en vue de sa protection ... C. P. 60
Kersten J. A. H. et Ornstein L. S. Probabilité de transition dans le spectre du magnésium ... 28
Kettelle B. H. et Boyd G. E. L'adsorption par échange des ions en solutions aqueuses par les zéolites organiques. IV. La séparation des terres rares yttriques ... 157
Keyes D. Mélanges binaires de liquides ... C. P. 56
Keyes W. F. Détermination des surfaces spécifiques par des mesures de perméabilité ... C. P. 35
Keystone J. E. Les universités britanniques et les thèses « secrètes » ... 123
Khamsavi A. Voir Donaldson W. K ... 20
Khan A. W. Voir Chaudhuri R. M ... 16
Khastgir S. R. Voir Mitra S. C ... 60
Khastgir S. R., Das Gupta M. K. et Ganguli D. K. Localisation des centres orageux à partir d'observations en direction des radiations atmosphériques au cours du lever et du coucher du Soleil ... 80
Khastgir S. R., Ray J. N. et Banerjee A. Propriétés diélectriques des sols hindoux aux fréquences radio élevées et moyennes ... 59
Khym J. X. Voir Tompkins E. R ... 155
Kiefer G. Voir Garrett A. B ... C. P. 67
Kieland J. Sur les solutions diluées d'électrolytes. C. P. 124
Kiepenheuer K. O. Origine du rayonnement solaire dans la bande radio de 1 à 6 m de longueur d'onde ... 42
Kilpatrick M. L. Voir Runner M. E ... 137
Kimball G. E. et Glassner A. La vitesse de dissolution des métaux dans les acides en fonction de la surtension. I. Le potentiel de diffusion. II. La dissolution du cadmium dans l'acide sulfurique ... C. P. 20
Kindsvater H. M. Voir Eversole W. G ... C. P. 18
King C. B. Voir Sherrill M. S ... C. P. 69
King G. Rotation moléculaire dans la kératine. C. P. 83
King P. et Lockhart L. B. Résultats expérimentaux et théoriques dans les revêtements antireflets à deux couches pour les verres ... 19
King C. V. Voir Mindel J ... C. P. 36
King C. V., Wishinsky H. et Bloodgood H. La vitesse de dissolution du magnésium et du zinc dans les acides ... C. P. 132
King G. W. Voir Harris L ... C. P. 5
Kirkwood J. G. Mécanique statistique des phénomènes coopératifs ... C. P. 16
Kirkwood J. G. et Monroe E. Sur la théorie de la fusion. C. P. 7
Kirkwood J. G. et Fuoss R. M. Dispersion anomale et perte diélectrique dans les polymères polaires ... 10
Kirschner F. Changements périodiques de la résistance électrique de l'eau soumise à des aérations successives. C. P. 21
Kirshenbaum I. Les différences dans les pressions de vapeur et les entropies des azotes liquides ... C. P. 45
Kirshenbaum I. et Urey H. C. Les différences dans les pressions de vapeur, les chaleurs de vaporisation et les points triples de l'azote (14) et de l'azote (15) et de l'ammoniac et du trideutéroammoniac ... C. P. 38
Kirshenbaum I., Smith J. S., Crowell T., Graff J. et Mc Kee R. Séparation des isotopes de l'azote par réaction d'échange entre l'ammoniaque et les solutions de nitrate d'ammonium ... 144
Kistiakowsky G. B. et Rice W. W. Capacités calorifiques des gaz. II. et III ... C. P. 7
Kistiakowsky G. B. et Wazer J. R. van. Le radiobrome et l'échange entre le bromure de méthyle et plusieurs bromures inorganiques ... C. P. 14
Kister A. T. Voir Redlich O ... 148
Kittel C. Propagation des ultrasons dans les liquides. II. Étude théorique du modèle de volume libre de l'état liquide ... 55
Klagsbrunn H. A. Production d'aluminium et de magnésium durant la guerre ... C. P. 31
Klaiber G. S. Voir Baldwin G. C ... 77
Klaiber G. S., Luebke E. A. et Baldwin G. C. Mesures de parcours des particules émises dans les désintégrations nucléaires induites par des rayons X de 100 MeV ... 132
Kleber W. Énantiomorphisme ne provenant pas de la structure chez les cristaux ... C. P. 9
Kleen W. Voir Doehler O ... 58
Klein V. A. Voir Griswold J ... C. P. 28
Klemm A. Enrichissement de l'argent en isotope lourd par migration ionique dans l'iodure d'argent. C. P. 101
Klemperer O. Influence de la charge d'espace sur les vitesses d'émission thermionique ... 90
Klevens H. B. et Platt J. R. Limites de la transmission de l'ultraviolet de quelques liquides et solides ... 104
Kling A. et Kling R. Action des ultrasons sur les hydrocarbures halogénés en milieu aqueux .. C. P. 86

KLINKENBERG P. F. A. Observations sur l'effet Zeeman dans de faibles champs, dans les spectres de Th II, Nd I et Gd I. Structure du spectre Gd I; déplacement isotopique de ses lignes 29

KLINKENBERG P. F. A. L'effet isotopique dans le spectre de Nd I .... C. P. 38

KLOTZ I. M. et ASKOUNIS T. Spectre d'absorption et tautomérie de l'acide cyanurique, de la mélamine et de certains dérivés 73

KLOTZ I. M. et WALKER F. M. La fixation des ions organiques par les protéines. Effets de la charge et du pH. 151

KLUG A. Structure cristalline du parabromochlorobenzène 139

KLUTE C. H. et WALTERS W. D. La décomposition thermique du tétrahydrofuranne .... C. P. 113

KNORR H. V. Voir ALBERS V. M. .... C. P. 42

KNOX M. S. Voir KERR P. F. .... C. P. 11

KNUDSEN H. L. Pression et écoulement de l'huile dans des câbles avec remplissage d'huile, sous des variations de charge 84

KOBE K. A. et STEWART P. B. Le système nitrate de calcium-nitrate de strontium-eau à 25 et à 60°. C. P. 88

KOBOSER M. et GALBREICH A. Étude expérimentale des phases intermédiaires de la catalyse. IV. Cinétique et thermodynamique des états intermédiaires dans la décomposition catalytique de l'eau oxygénée. C. P. 51

KOCH J. Voir BROSTRÖM K. J. 128

KOCH W. et KAPLAN D. Une nouvelle unité en colorimétrie photoélectrique 69

KOCZG F. Age de la terre et rapport uranium, plomb géochimique .... C. P. 37

KOEHLER J. S. Voir YOUNG C. W. 96

KOFLER A. Microanalyse thermique de systèmes binaires organiques .... C. P. 23

KOHLER P. Sur la conductibilité de quelques mélanges d'acides minéraux RO_3H_3 et de dérivés polyhydroxylés organiques .... C. P. 19

KOHLER P. Voir DUCKERT R. .... C. P. 30

KOLECHKOWA M. Voir YURZHENKO A. .... C. P. 140

KOLLMAN R. C. Voir OTHMER D. F. .... C. P. 30

KOLTHOFF I. M. Les définitions des acides et des bases de Lewis et Brönsted-Lowry .... C. P. 20

KOLTHOFF I. M. Voir BOVEY F. A. 147

KOLTHOFF I. M. Voir HUME C. N. .... C. P. 21

KOLTHOFF I. M. Voir ORLEMANN E. F. .... C. P. 31

KOMAREWSKI V. I. Voir CLEVELAND F. F. .... C. P. 44

KÖNIG H. Diffraction des électrons sur des alliages zinc-cuivre .... C. P. 23

KOOLHAAS J. Voir GERRITSEN A. N. 76

KOONTZ P. G. et HALL T. A. Compteur pour expériences de diffraction et de désintégration 92

KORFF S. A. La production de neutrons par les rayons cosmiques 37

KOKRINGA J. Classification des aberrations dans les systèmes optiques isotropes 20

KOSSIAKOFF A. et SICKMAN D. V. Les ions cuivriques complexes. I. Spectres d'absorption et équilibre du système $NO_2.OCu.OH_2$ .... C. P. 78

KOSSIAKOFF A. et SICKMAN D. V. Ions cupriques complexes. I. Spectres d'absorption et équilibres dans le système des nitrites cupriques .... C. P. 104

KOSTEN C. W. et ZWIKKER C. Théorie de l'absorption du son par des murs compressibles portant en surface une couche non poreuse 8

KOSTEN C. W. et ZWIKKER C. Mesures de l'absorption du son par des parois recouvertes de caoutchouc poreux. I. 8

KOSTEN C. W. et ZWIKKER C. Mesures de l'absorption du son par des parois recouvertes de caoutchouc poreux. II 9

KOSTEN C. W. et ZWIKKER C. Mesures de l'absorption du son par des parois recouvertes de caoutchouc poreux. III 9

KOSTEN C. W. et ZWIKKER C. Extension de la théorie de l'absorption du son par des parois recouvertes de substances compressibles 9

KOVACS I. et BUDO A. Sur la théorie de la prédissociation accidentelle 70

KOWARSKY L. Les neutrons de fission et la réaction en chaîne .... C. P. 75

KRAMERS H. A., BELINFANTE F. J. et LUBANSKI J. K. Étude des électrons libres possédant un spin arbitraire et une masse non nulle .... C. P. 97

KRAUS C. A. Voir TAYLOR E. G. 152

KRAUS E. B. et SQUIRES P. Expériences sur la stimulation des nuages en vue de provoquer la pluie 79

KREMERS H. C. Chlorure d'argent pour l'optique 103

KRETSCHMER C. B., NOWAKOWSKA J. et WIBBE R. Solubilités de l'oxygène et de l'azote dans les solvants organiques de — 25 à 50° C .... C. P. 67

KRISHNAMURTHI M. Voir RAO V. V. L. 13

KRISHNAN K. Propriétés magnétiques et thermiques du sulfate de cuivre cristallisé aux basses températures .... C. P. 41

KRISHNAN R. Réaction deutéron-tritium dans la fluorine. C. P. 37

KRISHNAN R. S. Spectre Raman du diamant avec un fort pouvoir de résolution 27

KRISHNAN R. S. Diffusion thermique de la lumière dans le diamant 67

KRISHNAN R. S. Spectre Raman du sel gemme avec un grand pouvoir de résolution 74

KRISHNAN R. S. Spectre Raman de l'alumine et spectre d'absorption et de luminescence du rubis 74

KRISHNAN R. S. Spectres Raman de second ordre dans les cristaux 74

KRISHNAN R. S. et RAMANATHAN K. Spectre d'absorption infrarouge du diamant .... C. P. 42

KROCKMALSKI E. Voir HICHS J. F. G. 147

KRÖGER F. A. Fluorescence des tungstates et des molybdates 68

KRÖGER F. A. Manganèse trivalent comme activateur de luminescence 68

KRÖGER F. A. et BAKKER J. Luminescence des composés du cérium .... C. P. 120

KRONBERGER H. et WEISS J. Formation et structure de quelques composés organiques moléculaires. III. Polarisation diélectrique de quelques composés solides cristallisés .... C. P. 25

KRONBERGER H. et WEISS J. Polarisation diélectrique de quelques combinaisons moléculaires cristallisées ... 50

KRONBERGER H. et WEISS J. Polarisation diélectrique de quelques combinaisons moléculaires cristallisées. C. P. 102

KRUGER P. G. Voir LAUGHLIN J. S. 130

KRUMBEIN A. et SWETNICK M. Circuit intégrateur de différences 92

KUDER R. C. Voir CALINGAERT G. .... C.P. 7

KUDER R. C. Voir EGLOFF G. .... C. P. 7

KUHN L. P. L'ionisation du nitrate d'éthyle dans l'acide sulfurique 152

KUHN W. et GRÜN F. État statistique d'une molécule à structure linéaire .... C. P. 66

KUMLER W. D. Les spectres d'absorption de quelques dérivés para-substitués de l'aniline. La présence de bandes x' .... C. P. 105

KUMLER W. D. et EILER J. J. Acidité des mono et des diesters de l'acide phosphorique. Cas des esters alcoyliques du méthyle au butyle, cas des esters ayant un intérêt biologique et de l'acide phosphorique de la guanidine naturelle .... C. P. 69

KUNDU D. N. et POOL M. L. Résultats du bombardement H_3 sur Ag et Rh 130

KUNIN R. et MYERS R. J. L'équilibre d'échange des anions dans une résine échangeur d'ions 157

Kurata F. Voir Katz D. L. . . . . C. P. 89
Kurbatov M. H. et Kurbatov J. D. Détermination des espèces stables $^{39}Y_{89}$, $^{40}Zr_{90}$, et $^{56}Ba_{134}$ produites par transmutations nucléaires 129
Kurshan J. Circuit à charge cathodique 92
Kusaka S. Voir Snow G. 116
Kwal B. Sur la mécanique ondulatoire des corpuscules élémentaires . . . . C. P. 1

Laberenne P. L'origine des mondes 48
Laboccetta L. Un problème posé par Galilée et exposé au moyen des méthodes de l'analyse moderne 2
Lacau Mlle J. Dégradation des hauts polymères. C. P. 112
Lacey G. Écoulement turbulent dans l'alluvium. . 52, 53
Lacey W. N. Voir Budenholzer A. A. . . . . C. P. 15
Lacey W. N. Voir Reamer H. H. . . . . C. P. 15
Lacombe P. et Beaujard L. Mise en évidence très sensible par l'oxydation anodique de la précipitation dans les solutions d'aluminium-magnésium . . C. P. 23
Lacombe P. et Beaujard L. L'existence des phénomènes de retard thermique à la solidification pour l'aluminium raffiné à 99,99 pour 100 et son application à la préparation de cristaux uniques . . . . C. P. 93
Lacombe P. Voir Morize P. . . . . C. P. 71
Lacombe P. et Yannaquis N. Influence des facteurs cristallographiques sur la corrosion intergranulaire de l'aluminium de haute pureté . . . . C. P. 133
Lacroix A. La vie et l'œuvre de l'abbé Renué-Just Haüy . . . . C. P. 8
Lad R. A. Voir Wheistheimer F. H. . . . . C. P. 48
Laffitte P. Voir Guenoche H. . . . . C. P. 85, 115
Lagarde L. Chaleur de formation du bicarbonate de lithium à l'état dissous . . . . C. P. 15
Lageman R. T. Nomographe réfraction moléculaire-viscosité . . . . C. P. 26
Lagercrantz C. Mesures directes de conductibilité aux frontières d'électrophorèse . . . . C. P. 127
Laidler K. J. Le mécanisme des processus provoqués par des atomes excités. I. La désactivation du sodium excité. II. Photosensibilisation par le mercure et le cadmium excités . . . . C. P. 54
Laidler K. J. Le mécanisme des processus initiés par les atomes excités. III. Réactions photosensibilisées des hydrocarbures 142
Laissus J. Cémentation de certains alliages sidérurgiques par le glucinium . . . . C. P. 131
Laitinen H. A. Le potentiel de l'électrode d'ions ytterbique-ytterbeux . . . . C. P. 31
Laitinen H. A., Miller F. A. et Parks T. D. Spectres d'absorption dans l'ultraviolet des monomètres et polymères de dérivés aromatiques et vinyliques substitués 106
Lamar E. S. et Buechner W. W. Courants ioniques dans les tubes haut voltage à pompage différentiel 19
Lamarque P. Étude de l'os humain par la diffraction des rayons X . . . . C. P. 11
Lambot H. J. Détermination de la charge du papier par microradiographie 76
La Mer V. K. Voir Davis H. G. . . . . C. P. 48
La Mer V. K. Voir Johnson I. 66
Lamont H. R. L. et Watson A. G. D. Propagation des ondes millimétriques 14
Land E. H. Voir Blout E. R. 23
Landsberg G. La diffusion de la lumière et les forces intramoléculaires . . . . C. P. 42
Lane R. W. et Mac Donald H. J. La cinétique de la réaction entre le cuivre et l'ammoniaque aqueuse. C. P. 114
Langa A. Voir Gulbransen E. A. . . . . C. P. 27
Langer R. M. et Daly J. F. La diffusion des neutrons thermiques dans les matériaux polycristallins 129
Langmuir R. V. Voir Elder F. R. 90
Lanning W. C. Voir Davidson A. W. . . . . C. P. 88
Lansraux G. Calcul des figures de diffraction des pupilles de révolution 24
Lansraux G. Calcul des figures de diffraction des pupilles de révolution 93
Laplume J. Calcul de la bande passante minimum d'un système de transmission d'impulsions 13
La Rocque A. P. Voir Jacobs H. 63
Larsen R. G. Voir Talley S. K. . . . . C. P. 59
Larsen R. G. Voir Thorpe R. E. . . . . C. P. 25
Larson T. E. Voir Price C. C. 151
Lassen N. O. L'énergie atomique . . . . C. P. 76
Latimer W. M. Voir Fontana B. J. 140
Lattes C. M. G. Voir Cuer P. . . . . C. P. 75
Lattes C. M. G. et Occhialini G. P. S. Détermination de l'énergie et du moment de neutrons rapides dans le rayonnement cosmique 80
Lattes C. M. G., Occhialini G. P. S. et Powell C. F. Observations sur les traces des mésons lents dans les émulsions photographiques 114
Lattes C. M. G., Occhialini G. P. S. et Powell C. F. Observations sur les traces des mésons dans les émulsions photographiques 114
Lattes C. M. G., Muirhead H., Occhialini G. P. S. et Powell C. F. Processus impliquant des mésons chargés 80
Laubencayer A. W. et Weisz R. S. Étude hydrothermique de l'équilibre du système alumine-eau. C. P. 66
Lauder I. et Wright S. E. Hydrolyse du chloral par l'eau lourde . . . . C. P. 114
Laughlin J. S. et Kruger P. G. Spectres de neutrons de Li, Al et Be bombardés avec des deutérons de 10 MeV 130
Laurent P. Sur la consolidation de tensions de l'effet Bauschinger des cristaux uniques . . . . C. P. 9
Laurent P. Sur la formation des germes dans les transformations allotropiques . . . . C. P. 27
Laurent R. Voir Grullet L. . . . . C. P. 71
Laurmann E. et Schoenberg D. Pénétration du champ magnétique dans les supraconducteurs 101
Lawson A. W. Sur les solutions solides binaires simples. 154
Lawson R. W. Écoulement de fumée à travers un orifice dans une cavité résonante 86
Le Beau D. S. Voir Hauser E. A. . . . . C. P. 35
Leblanc A. Voir Cauchois Mlle Y. . . . . C. P. 61
Leblink F. Voir Burgers W. . . . . C. P. 46
Le Brocq L. F. et Cocks H. C. Surtension de l'hydrogène comme facteur de corrosion des couples métalliques. C. P. 133
Lecat M. Sur les azéotropes orthobares contenant un ester mono- ou bivalent . . . . C. P. 68
Lecat M. Sur les azéotropes binaires orthobares à un constituant bifonctionnel . . . . C. P. 68
Lecat M. Azéotropes orthobares divers . . . . C. P. 124
Lecke F. Voir Ingold C. . . . . C. P. 40
Lecoin M. Sur le rayonnement pénétrant de RaE. C. P. 100
Lecomte J. Spectres d'absorption infrarouge et modes de vibration. II. Cyclanones, naphtylcétones et benzocyclanones . . . . C. P. 42
Lecomte J. Voir Depaigne-Delay Mme A. C. P. 79, 80
Lecomte J., Leendertse I. J. et Waterman H. I. Spectres d'absorption infrarouge de produits de polymérisation d'hydrocarbures . . . . C. P. 79
Lecomte J., Taboury F. J. et Gray E. Remarques sur le spectre de vibration de cétones et de composés d'addition céto-phénoliques, principalement relativement aux fréquences de vibration caractéristiques du groupement carbonyle dans ces composés. C. P. 104

LEE E. H. Voir HILL R. 1
LEENDERTSE I. J. Voir LECOMTE J. . . . . C. P. 79
LEGGETT C. W., WOLD R. D. et MC BAIN J. W. La solubilité du palmitate de sodium dans les liquides organiques . . . . . C. P. 18
LEGROS R. L'échelle hyperbolique, généralisation des échelles linéaire et logarithmique 1
LEIGH-SMITH A. et MINDER W. Preuve expérimentale de l'existence de l'élément 85 dans la famille du thorium. C. P. 61
LEITE-LOPES J. Désintégration du méson et théorie des forces nucléaires 126
LEMON H. W. Effet des alcalis sur les spectres d'absorption dans l'ultraviolet des hydroxyaldéhydes, des hydroxycétones et d'autres composés phénoliques . . . 106
LEMONS J. F. et FELSING W. A. Les chaleurs de vaporisation de quelques hexanes . . . . . C. P. 82
LEMONS J. F., WILLIAMSON P. M., ANDERSON R. C. et WATT G. W. L'influence d'électrolytes sur l'ammonolyse par l'ammoniac liquide . . . . . C. P. 14
LENNUIER R. Étude de la durée de vie moyenne des atomes de mercure excités par des fréquences voisines de celles de la résonance . . . . . C. P. 17
LENNUIER R. La diffusion de la lumière au voisinage de la résonance optique 67
LENORMANT H. Sur le spectre infrarouge et la structure des dérivés métalliques des amides . . . . . C. P. 79
LENORMANT H. Sur l'interprétation du spectre infrarouge des peptides et amides mono- et disubstitués (région de 6μ) . . . . . C. P. 80
LENORMANT H. Voir AELION R. . . . . C. P. 105
LÉONE G. Voir SCANDONE F. 20
LEROY D. J. Voir HABEEB H. . . . . C. P. 53
LE ROY D. J. et KAHN A. L'hydrogénation photosensibilisée au mercure ($3p_1$) de l'éthylène 140
LEROY D. J. et STEACIE E. W. R. Les réactions de l'éthylène photosensibilisé par le mercure . . . . C. P. 52
LEROY D. J. Voir STEACIE E. W. R. . . . . C. P. 53
LESSING W. Voir GERRARD W. 93
LETNER H. R. et SIDHU S. S. Étude par diffraction des rayons X du système alliage argent-magnésium 155
LETORT M. et MARTIN J. Sur le mécanisme de formation des « oxydes de surface » pendant la combustion du graphite . . . . . C. P. 65
LETORT M. et MARTIN J. Mécanisme de la combustion du graphite . . . . . C. P. 85
LETRA G. Sur la viscosité des solutions salines . . . C. P. 68
LEVASSEUR A. L'électrochimie et l'électrométallugie. I. Électrolyse. II. Fours électriques 44
LÉVÊQUE E. Les applications industrielles de l'azéotropisme . . . . . C. P. 19
LEVERT C. Voir CLAY J. 39
LEVINGER J. et MEINERS E. La radioactivité de Be_{10} . . . 132
LÉVY M. La sensibilité d'un polarimètre de précision et la sensibilité différentielle de l'œil pour les intensités lumineuses 104
LEWIS B. Voir BLANC M. V. 153
LEWIS B. et ELBE VON G. Inflammation des mélanges gazeux explosifs par des étincelles électriques. II. Théorie de la propagation de la flamme à partir d'un point d'inflammation instantané 153
LEWIS B. Voir HEIPLE H. R. . . . . C. P. 49
LEWIS W. E. Voir TURNER C. H. M. 56
LEWIS G. N. et BIZELEISEN P. Orientation des molécules produite par photochimie dans des solvants solides . . . . . C. P. 54
LEWIS R. N. et NEWRIRK A. E. Méthode de calcul des points d'ébullition des composés du silicium 78
LI N. C. C. et BRÜLL W. Études sur la conductibilité. IV. Les mobilités ioniques limites de plusieurs ions monovalents pour des températures comprises entre 15 et 45° . . . . . C. P. 90
LI N. C. C. et CHU T. L. Études de diélectriques. VII. Moment dipôle de l'acétonitrile dans des solvants de poids moléculaires inconnu 56
LI N. C. C. et FANG H. Études sur la conductibilité. III. Les conductivités équivalentes limites du chlorure de potassium à des températures comprises entre 15 et 40° . . . . . C. P. 90
LI C. H. et WHITE C. F. Cinétique de la décomposition de l'hypoiodite . . . . . C. P. 64
LIANG S. G. Voir TAYLOR H. S. 157, 159
LICHT W. et STECHERT D. G. La variation de la viscosité des gaz et des vapeurs avec la température . . . C. P. 8
LIDDIARD E. A. G. Voir BANKS P. E. . . . . C. P. 132
LIDDIARD P. D. Dégraissage électrolytique. Phénomènes observés dans les solutions de silicates alcalins. C. P. 126
LIEBHAFSKY H. A. et WINSLOW E. H. Étude spectrophotométrique de la laque hafnium-alizarine 71
LIEBHAFSKY H. A. et WINSLOW A. F. Pastilles de chromate de césium pour cellules photoélectriques 102
LIEBSON S. H. Le mécanisme de la décharge des compteurs de Geiger-Muller autocoupeurs 92
LIGHTFOOT W. J. et PRUTTON C. F. Équilibres en solutions saturées salines. II. Les systèmes ternaires $CaCl_2—MgCl_2—H_2O$, $CaCl_2—KCl—H_2O$, $MgCl_2—KCl—H_2O$ à 75° 147
Light Metals, 1942, 5, p. 470-488. — L'aluminium dans l'industrie des boîtes de conserve . . . . . C. P. 134
LILL J. R. Voir POWELL S. T. . . . . C. P. 32
LINDEN S. Voir CAMPBELL T. W. 73
LINDNER R. et PETER O. Séparation des terres yttriques radioactives dans une colonne d'adsorption. (Analyse d'adsorption radiométrique.) . . . . . C. P. 37
LINDSAY G. A. Voir BARTON V. P. 109
LINDSLEY C. H. et FISCHER E. K. Effets dus à l'extrémité du plongeur dans les viscosimètres de torsion 99
LINFORD H. B. Le dépôt électrolytique d'indium. Données opératoires pour un bain de sulfate d'indium. C. P. 22
LINGAFELTER E. C. Voir JENSEN L. H. . . . . C. P. 111
LINGAFELTER E. C. Voir SCOTT A. B. . . . . C. P. 56
LINGANE J. J. et LOVERIDGE B. A. Études fondamentales avec l'électrode à goutte de mercure. IV. Modification empirique de l'équation de Ilkovic . . . . C. P. 125
LINGANE J. J. et MEITES L. Oxydation polarographique du vanadium tétravalent 150
LIPKIN M. R. et MARTIN C. C. Équation reliant la densité, l'indice de réfraction et le poids moléculaire pour les paraffines et les naphtalènes . . . . . C. P. 78
LIPPINCOTT S. B. et LYMAN M. M. Nomogrammes tension de vapeur-température . . . . . C. P. 26
LIPSON H. Voir EDMUNDS I. G. 108
LIPSON H. Voir EDWARDS O. . . . . C. P. 58
LIPSON H. et STOKES A. Structures du thallium. C. P. 58
LIPSON H. Voir WILSON A. J. C. . . . . C. P. 10
LITTLE E. R. Spectrophotomètre photoélectrique pour la région de Schumann 28
LIUBINSKAYA L. Voir CHERNYSHEV A. . . . . C. P. 50
LIVESEY D. L. Voir GIBSON W. M. 128
LIVESEY D. L. Voir GREEN L. L. . . . . C. P. 76
LIVINGSTON R. La détermination indirecte de la température critique et de la réfractivité moléculaire. C. P. 7
LIVINGSTON R. L'oxydation photochimique de l'ion iode sensibilisée par l'éosine. Influence de la concentration en oxygène et de l'intensité lumineuse. C. P. 18
LIVINGSTON R. L. et BROCKWAY L. O. La structure moléculaire du chlorure de triméthyl-silicium . . . . C. P. 111
LLYOD H. A. Voir CLARK G. L. . . . . C. P. 29
LLOYD H. B. Voir ROSE H. E. . . . . C. P. 96
LLOYD A. O. Effet de la chaleur sur la laine, le coton et le nylon . . . . . C. P. 83

LOCKHART L. B. Voir KING P. ... 19
LODGE E. S. Voir SHENK J. H. ... 25
LOESER E. H. Voir HARKINS W. D. ... C. P. 134
LOFGREEN E. J. Voir WILSON R. R. ... 131
LOH H. Y. Voir DIEKE G. H. ... 28
LOISELEUR J. Sur l'activation de l'oxygène par les ultrasons ... C. P. 14
LOISY R. Sur la vitesse d'une réaction en un point d'une masse catalytique ... C. P. 116
LONDON F. Sur les centres d'attraction de van der Waals. C. P. 4
LONG E. A. et NEGRAFF R. A. États d'énergie des solides : preuve par des données thermiques de l'existence de niveaux de faible énergie électronique dans l'ion europium. La capacité calorifique du sulfate d'europium octohydraté de 60° à 300° K. ... C. P. 81
LONGSWORTH L. G. Méthodes optiques dans l'électrophorèse. Principes, appareillage, déterminations des constantes de l'appareillage, application à la mesure des indices de réfraction ... C. P. 96
LONGSWORTH L. G. Une méthode à contact mobile pour la mesure du transport de non-électrolytes dans un mélange de solvants ... 149
LONGUET-HIGGINS H. Voir BURAWOY A. ... C. P. 47
LONGTIN B. Les chaleurs de mélange dans le système ternaire éthanol-acide acétique-acétate d'éthyle déterminées par une méthode approchée rapide ... C. P. 18
LONSDALE K. Y a-t-il quatre structures possibles du diamant ? ... C. P. 47
LONSDALE K. Voir JAHN H. ... C. P. 47
LORING F. M. Classification des éléments. III. Position du cérium dans la classification périodique .. C. P. 3
LO SURDO A. Voir BOLLE A. ... 86
LOTMAR W. De la cristallisation de l'antimoine amorphe ... C. P. 108
LOTZKAR W. D. Voir OWENS H. S. ... C. P. 106
LOUISFERT Mlle J. Interprétation des spectres d'absorption obtenus au moyen de radiations polarisées dans le proche infrarouge (0,9 à 2,5μ) avec des cristaux contenant de l'eau ... C. P. 78
LOUISFERT Mlle J. Application des spectres d'absorption dans le proche infrarouge (0,9 à 2,7μ) en lumière naturelle ou polarisée, à l'étude de l'eau contenue dans les divers cristaux ... C. P. 78
LOVERA G. Note sur la périodicité de 27 jours dans l'intensité de la radiation cosmique à Abisko ... 40
LOVERA G. Sur la radioactivité de quelques eaux naturelles ... C. P. 101
LOVERA G. Rapidité d'expansion des couches monomoléculaires superficielles ... C. P. 134
LOVERA G. et POCCHETTINO A. Sur un nouvel effet redresseur d'un tube à décharge en atmosphère raréfiée ... 19
LOVERDO A. Voir COCCONI G. ... 39, 40
LOVERIDGE B. A. Voir LINGANE J. J. ... C. P. 125
LOWELL A. C. B. Météores, comètes et ionisation météorique ... 122
LOWRY R. A. Voir BIRCH S. F. ... C. P. 90
LÖWY E. Voir BRINER E. ... C. P. 33
LU S. et CHANG Y. Structure de la silice vitreuse. C. P. 47
LUBANSKI J. K. Sur le spin des particules élémentaires ... C. P. 97
LUBANSKI J. K. Voir KRAMERS H. A. ... C. P. 97
LUCAS H. S., BILLMEYER F. W. et PRESSMAN D. La coordination de l'ion argent avec les composés non saturés. III. Mélanges de triméthylène et de cyclohexène ... C. P. 67
LUCAS H. S., MOORE R. S. et PRESSMAN D. La coordination de l'ion argent avec les composés non saturés. II. *Cis* et *trans* pentène-2 ... C. P. 65
LUCHT C. M. Voir SMOLUCHOWSKY R. ... 30
LUDWIG E. E. Voir GRISWOLD J. ... C. P. 16
LUEBKE E. A. Voir KLAIBER G. S. ... 13
LUGER P. Voir HESS V. F. ... 37
LUKESH J. S. Une forme semi-polaire des séries de Fourier et son utilisation dans l'analyse des structures cristallines ... 49
LUTTON E. S. Voir DAUBERT B. F. ... 137
LU VALLE J. E. et WEISSBERGER A. Procédés d'oxydation. XVIII. Une classification des réactions sur la base de la théorie des semiquinones ... 146
LU VALLE J. E. et WEISSBERGER A. Procédés d'oxydation. XIX. Catalyse par la quinone dans l'autooxydation des hydroquinones ... 160
LU VALLE J. E. et WEISSBERGER A. Procédés d'oxydation. XX. Le mécanisme des réactions d'autooxydation en présence de catalyseurs et d'inhibiteurs étrangers ... 147
LYMAN M. M. Voir LIPPINCOTT S. B. ... C. P. 26
LYNCH C. C. Le système ternaire chlorure de lithium-dioxane-eau ... C. P. 16
LYNE M. Voir NORMAN-JONES R. ... 26
LYOD P. E. Voir ANDERSON C. ... 116

MC BAIN J. W. Quelques aquisitions récentes en chimie des colloïdes ... C. P. 138
MC BAIN J. W. et BRADY A. P. L'activité osmotique d'électrolytes colloïdaux ... C. P. 36
MC BAIN J. W. Voir GONICK E. ... C. P. 112
MC BAIN J. W. et GREEN A. A. La solubilisation des colorants insolubles dans l'eau dans les solutions de savon ... C. P. 122
MC BAIN J. W. Voir LEGGETT C. W. ... C. P. 18
MC BAIN J. W., BOLDMAN O. E. et ROSS S. Diffraction de rayons X par les laurate palmitate et stéarate de sodium à la température ordinaire ... C. P. 11
MC CAIG M. Voir HOSELITZ K. ... 58
MC CARTNEY J. R. Voir EWART R. H. ... 67
MACCLURE F. T. Voir HIRSCHFELDER J. O. ... C. P. 39
MC CONNELL D. Étude aux rayons X de phosphates minéraux ... C. P. 110
MC CORD A. T. Méthode rapide d'identification par rayons X ... C. P. 10
MC CREADY L. L., PAWSEY J. L. et PAYNE SCOTT R. Relations entre les radiations solaires de 200 Mc : s et les taches du Soleil ... 122
MC CROSBY C. R., BERGSTROM F. W. et WAITKINS G. Sur la structure de l'acide cyanhydrique ... C. P. 62
MC CURDY J. L. et MC KINLEY C. Système acide nitrique-acide sulfurique-eau. Nomographe enthalpie-température ... C. P. 29
MC DONALD D. K. C. Voir FURTH R. ... 61
MC DONALD H. J. La pression de vapeur et la chaleur de vaporisation du trichloroéthylène ... C. P. 7
MC DONALD H. J. Voir LANE R. W. ... C. P. 114
MC DONALD G. L. Voir WOOSTER W. A. ... 108, 155
MC DONALD R. S. Voir GORE R. C. ... 92
MC ELROY W. D. Voir HARVEY E. N. ... 53
MC EWAN D. H. Voir BOSLEY W. ... 13
MC FARLANE A. S. Voir BRADISH C. J. ... 35
MC FEE R. H. Rejet des ions étrangers dans la croissance des cristaux uniques de chlore de sodium à partir du sel fondu ... 135
MC GEE J. M. Voir RYSSELBERGHE VAN P. ... C. P. 56
MC HARNESS R. C. Voir BENNING A. F. ... C. P. 66
MACHLER R. C. Voir ARMI E. L. ... 31
MC INTOSH R. Voir FINEMAN M. N. ... C. P. 136
MC INTOSH R. Voir GUEST R. M. ... C. P. 137
MC INTOSH R. et MORRISON J. A. Le poids moléculaire de quelques acétates de polyvinyle ... C. P. 121
MC INTOSH R. Voir MORRISON J. A. ... C. P. 123, 137
MC INTOSH R. Voir ROBERTSON R. E. ... C. P. 121

Mc Intosh R., Haines R. S. et Benson G. C. Effet de l'adsorption physique sur la résistance électrique du charbon activé 10
Mc Kay H. A. C. Cinétique de quelques réactions d'équilibre du type RI+I*—⇌RI*+I— en solution alcoolique .... C. P. 49
Mc Kay D. M. Un générateur électronique à grande vitesse pour fonctions 62
Mc Kee R. Voir Kirshenbaum I. 144
Mackeehan L. W. Courte table des grandeurs utilisées dans le calcul des réseaux cubiques .... C. P. 10
Mackensie K. R. et Waithman V. B. Haute fréquence pour cyclotron modulé en fréquence 101
Mc Kibben J. L. et Hanson A. O. Détecteur de neutrons ayant une sensibilité uniforme entre 10 KeV et 3 MeV 134
Mc Kinley C. Voir Mc Curdy J. L. .... C. P. 29
Mc Kinney D. S. Voir Friedel R. A. 72
Mc Kinney D. S. Voir Young C. W. 96
Maclay W. D. Voir Owens H. S. .... C. P. 106
Mc Lellan R. D. Forme sous laquelle on rencontre l'indium; dureté de ce métal .... C. P. 127
Mc Leod D. B. Les calculs de la chaleur latente de vaporisation et la viscosité de CO_2 sous pression sur la base de l'équation d'état 112
Mc Leod H. G. et Gordon A. R. Étude thermodynamique des solutions de chlorure de calcium à des températures de 15 à 35° à partir des mesures de force électromotrice .... C. P. 69
Mc Millan W. G. Adsorption multimoléculaire des gaz par les surfaces composées 159
Mc Minn W. F. Voir Hassler J. W. .... C. P. 34
Mc Reynolds R. C. Électrode à goutte de mercure simplifiée pour analyse polarographique .... C. P. 21
Mc Reynolds J. P. Les réactions acido-basiques dans les solvants qui ne sont pas des donneurs de protons .... C. P. 124
Mc Reynolds J. P. Voir Marchi L. E. .... C. P. 76
Mc William E. A. Voir Gordon A. R. .... C. P. 122
Madhavaro B. S., Thiruvenkatachar V. R. et Venkatachaliengar K. Sur une algèbre des particules élémentaires de spin 3/2 3
Magat M. Voir Scott R. L. .... C. P. 19
Magee J. L. Le mécanisme des réactions mettant en jeu des états électroniques excités. Les réactions gazeuses des métaux alcalins et des halogènes .... C. P. 13
Magee J. L. Valence dirigée dans les réactions chimiques. C. P. 14
Magee J. L. et Ri T. Le mécanisme des réactions faisant intervenir des états électroniques excités. II. Quelques réactions des métaux alcalins avec l'hydrogène. C. P. 49
Magnan C., Chanson P. et Ertaud A. Sur un spectrographe électrostatique permettant d'évaluer la charge des fragments nucléaires de l'uranium .... C. P. 2
Magne F. C., Portas H. J. et Wakeham H. Étude calorimétrique sur l'humidité dans les fibres textiles 110
Magneli A. Voir Haegg G. .... C. P. 110
Magnier P. Voir Martin Mlle M. .... C. P. 87
Maillard A. Voir Thibon H. .... C. P. 137
Majorana Q. Nouvelles recherches magnéto-optiques 12
Majorana Q. Les causes du magnétisme terrestre 41
Malcor H. Étude macrographique et micrographique de tôles tirées de gros lingots .... C. P. 71
Malsallez P. Contribution à l'étude des phénomènes d'ionisation des gaz par les corps radioactifs 63
Maman A. Préparation et étude des propriétés physico-chimiques de quelques carbures isomères aliphatiques. C. P. 85
Manescu I. Voir Cauchois Mlle Y. .... C. P. 61
Mangeron D. L. Mécanique non linéaire sur les systèmes oscillatoires non linéaires 1
Mann J. Voir David W. T. .... C. P. 50
Mann J. Voir David W. T. 142
Mann J. et Thompson H. W. Spectres d'absorption avec des rayons infrarouges polarisés 71
Manneback C. Voir Coulson C. A. 105
Marchi de G. Profils longitudinaux de la surface libre des courants permanents linéaires dont le débit est progressivement croissant ou décroissant, le canal ayant une section constante 84
Marchi L. E. et Mc Reynolds J. P. La stéréochimie des composés dont le nombre de coordination est 8. Activité optique du tétra-oxalato-uranium IV de potassium .... C. P. 76
Marchi L. E., Fernelius W. C. et Mc Reynolds J. P. La stéréochimie des composés ayant un nombre de coordination de 8 .... C. P. 76
Maréchal A. Étude des effets combinés de la diffraction et des aberrations géométriques sur l'image d'un point lumineux. I 92
Margnetti C. Voir Henriques F. C. .... C. P. 61
Mariens P. Voir Itterbeek van A. 78
Marinesco N. Les ultrasons en métallurgie .... C. P. 22
Marinesco N. Action des ultrasons sur les colloïdes. C. P. 36
Marinsky J. A., Glendenin L. E. et Coryell C. D. L'identification chimique des radioisotopes du néodyme et de l'élément 61 126
Markham R., Smith K. M. et Wyckoff R. W. G. Microscopie électronique de cristaux du virus de la mosaïque du tabac 62
Marks H. C. et Beckmann C. O. Action de solvant sur le pouvoir rotatoire optique. III. L'influence de la structure du liquide sur l'interaction des dipôles. IV. La rotativité du dipropionyl-diéthyl-*d*-tartrate et de l'acétate de *l*-menthyle dans les solvants aromatiques et aliphatiques .... C. P. 5
Marshak R. E. Voir Ashkin J. 130
Marshall C. E. et Bergman W. E. Les propriétés électrochimiques des membranes minérales. III. Évaluation des activités de l'ion ammonium. IV. Mesure des activités de l'ion ammonium dans les argiles colloïdales .... C. P. 20
Marshall E. E. et Yntema L. F. L'électrochimie des bains d'halogénures d'aluminium fondus. II. Les potentiels de dépôt du chrome, du molybdène et du tungstène .... C. P. 21
Marshall F. H. Mesure à la microseconde de la phosphorescence des écrans fluorescents pour rayons X 93
Marshall L. Voir Fermi E. 133
Martelly J. De la validité de la loi en $\frac{1}{v}$ pour le vanadium et pour d'autres détecteurs de neutrons thermiques et de quelques propriétés du vanadium radioactif ^{52}V 127
Martin A. B. Niveaux d'énergie dans le noyau Mn_{56} 129
Martin C. C. Voir Lipkin M. R. .... C. P. 78
Martin L. C. Méthodes à contraste de phase en microscopie 92
Martin L. C. et Kaniowski W. Acuité visuelle instantanée 24
Martin A. E. Liaisons hydrogène dans la glace 73
Martin J. Voir Letort M. .... C. P. 65, 85
Martin Mlle M., Daudel Mme P., Daudel R. et Magnier P. Réactions d'échanges entre dérivés arséniés et thioarséniés. Influence du solvant. C. P. 87
Martin A. R. Voir Adams A. D. .... C. P. 35
Martyn D. F. Rayonnement thermique du Soleil au repos dans le spectre radio 42
Martyn D. F. Origine des émissions radio du Soleil perturbé 43
Martyn D. F. Polarisation des émissions solaires de fréquence radio 43

Martyn D. F. Marées atmosphériques dans l'ionosphère. I. Marées solaires dans la région F_2........ 121

Martyn D. F. Localisation des courants produisant les variations magnétiques journalière, solaire et lunaire. 121

Marvin H. H. Interaction magnétiques mutuelles des électrons........ 16

Mason C. M. et Blum W. M. Mesure de l'activité de l'acide phosphorique en solutions aqueuses au moyen de l'électrode amalgame de plomb-phosphate de plomb à 25°........ 151

Mason L. S. Les solubilités de quatre acides amino-butyriques et les densités des solutions aqueuses des acides à 25°........ 148

Mason L. S. Voir Benesi H. A........ C. P. 122

Massey H. S. W. Voir Bates D. K........ 41

Massey H. S. W. et Buckingham R. A. Les collisions des neutrons avec les deutérons et la réalité des forces d'échange........ 131

Massey H. S. W. et Hu T. M. Forces nucléaires et moment magnétique du deutéron........ 101

Materossi T. M. Le problème des fils de Lecher........ 14

Matheson M. S. Initiation de chaînes dans la polymérisation catalysée........ C. P. 13

Mathieu M. Voir Petitpas T........ C. P. 96

Mathieu J. P. Propriétés magnétiques de complexes du cobalt à deux noyaux. Structure du groupe peroxo. C. P. 41

Mathieu J. P. Voir Couture Mlle L........ C. P. 109

Matthews J. B. Voir Brookfield K. J........ 99

Matthews J. Le facteur temps et les minima de tension interfaciale........ C. P. 123

Mattoon R. W. Voir Harkins W. D........ C. P. 138

Mauduit A. Étude à l'oscillographe cathodique des ondes mobiles et des oscillations dans une ligne aérienne d'essais........ 89

Mauguin C. La structure des cristaux, d'après Haüy. C. P. 8

Maurain C. Climat parisien........ 46

Maurer W. Activation du lanthane par les deutérons. C. P. 1

Maxted E. B. Étude de la désintoxication des catalyseurs. I. Revue générale de quelques désintoxicants. C. P. 28

Maxwell L. R. et Mosley V. M. Structure moléculaire du bioxyde d'azote et de l'acide nitrique par diffraction électronique........ C. P. 6

May T. P. Voir Burwell R. L........ 160

Mayfield F. D. Voir Stull D. R........ C. P. 26

Mayence J. Voir Jandellier Y........ C. P. 80

Mayer A. Extraction du magnésium de la dolomie. Usine de production par le procédé au ferrosilicium. C. P. 127

Mayer S. W. et Tompkins E. R. L'échange d'ions comme méthode de séparation. IV. Analyse théorique des procédés de séparation au moyen de colonnes........ 156

Mayne J. E. O. L'action protectrice des composés du plomb........ C. P. 94

Mayo F. R. Voir Walling C........ C. P. 113

Mead D. J. Voir Sauer R. O........ C. P. 103

Meakins R. J. Voir Bilham P........ C. P. 24

Mears R. B. Voir Eldredge G. G........ C. P. 33

Médard L. Le caractère explosif du bioxyde d'hydrogène........ C. P. 65

Meerssche van M. Voir Capron P. C........ C. P. 74

Meiners E. Voir Levinger J........ 132

Meister A. G. et Cleveland F. F. Les vibrations non dégénérées du diméthyl-acétone, du diacétylène et du diméthylacétylène........ 107

Meites L. Voir Lingane J. J........ 150

Meksyn D. Stabilité de l'écoulement visqueux entre deux cylindres tournant. II. Cylindres tournant en sens inverses........ 6

Meksyn D. Stabilité de l'écoulement visqueux entre deux cylindres tournant. III. Intégration d'une équation linéaire du 6e ordre........ 6

Mellor D. P. Voir Willis J. B........ 88

Melmore S. Empilements les plus compacts de sphères identiques........ 138

Melot H. F. Voir Ternisien J........ C. P. 115

Melville H. W. Voir Burnett G. M........ C. P. 115

Melville H. W. Voir Burnett G. M........ 143

Melvin M. A. Théorie des systèmes de contrôle automatique........ 83

Mendelssohn K. Chaleur spécifique du tantale supraconducteur........ C. P. 59

Mendelssohn K. L'hélium liquide et ses propriétés.... 85

Ment de J. Chimie de la fluorescence........ C. P. 67

Meredith W. Voir Dole W........ C. P. 37

Mériel P. Étude de la réflexion des rayons X sur les plans de clivage du mica muscovite........ C. P. 111

Merrill R. C. et Getty R. Étude des phases des systèmes palmitate de sodium-électrolytes alcalin-eau. 150

Merritt F. R. Voir Townes C. H........ 71

Merz P. L. Voir Hurd C. B........ C. P. 138, 139

Métal Ind. London, 1943, 63, p. 168. — Fabrication du magnésium à partir de la dolomie........ C. P. 127

Métal Ind. London, 1943, 63, p. 412. — Composition des pellicules déposées par traitement anodique sur certaines pièces en aluminium des avions allemands. C. P. 133

Metal Ind. London, 1944, 65, p. 135-136. — Traitement thermique de l'aluminium. Four construit pour une marche continue........ C. P. 127

Metal Ind. London, 1944, 65, p. 140. — Galvanoplastie anodique de l'aluminium. Notes sur les procédés à l'acide sulfurique et l'acide chromique........ C. P. 133

Metal Ind. London, 1944, 65, p. 218. — La diffusion dans les métaux et alliages. Processus probables. Coefficient de diffusion. Recherches futures........ C. P. 128

Metal Ind. London, 1944, 65, p. 247. — Revêtement de l'aluminium. Protection contre la corrosion par traitement chimique........ C. P. 134

Metal Ind. London, 1944, 65, p. 308. — Alliages cuivre-zinc. Microstructure. Propriétés. Influence des éléments ajoutés........ C. P. 128

Metal Ind. London, 1944, 65, p. 312. — Les ultrasons. Application des ondes sonores de haute fréquence au revêtement des métaux........ C. P. 133

Metal Ind. London, 1945, 67, p. 201. — L'uranium et ses isotopes. Principes généraux de la bombe atomique. Méthodes de séparation........ C. P. 37

Metal Ind. London, 1945, 67, p. 305. — Le plutonium. Développement et processus de marche des « piles » à réaction nucléaire ininterrompue........ C. P. 99

Meunier P. L'adsorption sélective : la chromatographie. C. P. 24

Meyer K. H. et Bernfeld H. P. La cinétique de la dégradation de l'amidon par l'amylose du blé. C. P. 12

Meyring J. L. Voir Druyvesteyn M. J........ 5

Mezger E. Loi de variation de la tension superficielle avec la température........ C. P. 55

Michaelis L. et Grainck S. Susceptibilité magnétique du complexe brun phénanthroïne et fer-ferrique. C. P. 62

Michaud F. L'énergie libre des réactions entre corps dissous........ C. P. 117

Michel A. Voir Chaudron G........ C. P. 58

Michels A. et Goudeket M. Compressibilité de l'hydrogène entre 0 et 150° C sous une pression pouvant atteindre 3 000 atm........ C. P. 108

Michels A. et Goudeket M. Compressibilité du deutérium entre 0 et 150° C sous des pressions atteignant 5 000 atm........ C. P. 108

MICHELS A. et GOUDEKET M. Propriétés thermodynamiques de l'hydrogène et du deutérium pour des pressions croissantes et des températures comprises entre 0 et 150° C. . . . . C. P. 118
MICHELS A. et STRIJLAND J. Effet de la pression sur le point de Curie d'un alliage Monel. . . . . . . C. P. 103
MICHELS A., BLAISE B., TENSELDAM C. A. et WOUTERS H. M. Pression de la vapeur d'eau au voisinage de 100° C. 78
MIKIEWICZ E. Voir BOWEN E. J. 68
MILATZ J. M. W. Voir WOUNDENBERG J. P. M. . . C. P. 98
MILAZZO. Voir WEHRLI M. . . . . C. P. 25
MILAZZO G. Contribution à l'étude technique des spectres d'absorption des liquides en solution. C. P. 104
MILES G. D. et SHEDLOVSKY L. Minima dans les courbes tension - superficielle - concentration des solutions d'alcool-sulfates de sodium. . . . . C. P. 18
MILE G. E. Quelques études dans le système $AlCl_3$—$FeCl_3$—KCl—NaCl—HCl—H_2O à 25, 30 et 35°. 150
MILES F. T. Règle à calcul pour tensions de vapeur. C. P. 8
MILLER F. A. Voir LAITINEN H. A. 106
MILLER W. E. Voir WEST W. . . . . C. P. 53
MILLER J. G. et ANGEL H. S. Le moment dipolaire du *l*-nitrobutane 10
MILLER J. L., BANNISTER L. C. et HINDE R. M. Étude aux rayons X du revenu spontané dans le cuivre. C. P. 130
MILLER C. O. et BARLEY R. C. Corrélation des données relatives aux équilibres vapeur-liquide des hydrocarbures. . . . . C. P. 15
MILLER V. V. Voir SKOBELTZYN D. V. 119
MILLER W. W. Voir BROWN S. C. 92
MILLIKAN R. A. L'interprétation de l'effet Est-Ouest. . . 117
MILLIKAN R. A. et NEHER H. V. Distribution d'énergie des particules des rayons cosmiques incidents. 37
MILLIKAN R., NEHER H. et PICKERING W. Origine des rayons cosmiques. . . . . C. P. 37
MILLS M. M. et CHRISTY R. F. Les gerbes d'Auger. 117
MILTON R. M. Voir ANDREWS D. H. 23
MINDEL J. et KING C. V. Sols de platine de Bredig. C. P. 36
MINDER W. Voir LEIGH-SMITH A. . . . . C. P. 61
Mining. J., 1945, 225, p. 777-778. — Répartition de l'uranium. . . . . C. P. 128
MIRANDA L. I. Voir FEIGL F. . . . . C. P. 114
MISCHONSNIKY S. Voir BASTIEN P. . . . . C. P. 95
MISHUCK E. Voir DOTY P. 150
MITCHELL D. et PATERSON S. Propagation de la détonation dans les explosifs puissants. 143
MITRA S. C. et KHASTGIR S. R. Capacités entre électrodes des valves triodes et leur dépendance des conditions de travail. 60
MITRA S. K. Contrôle géomagnétique de la région F_2 de l'ionosphère. 36
MITRA S. Variation de la brillance résiduaire de l'azote actif dans des conditions expérimentales variées. C. P. 65
MITRA S. Énergie cédée par l'azote activé. . . . . C. P. 65
MOELWYN-HUGHES E. A. Voir BROOKFIELD K. J. 99
MOKHRUSHIN S. G. La surface de couche des solutions colloïdales et la dimension des particules colloïdales. . 158
MOLTSTAD M. C. Voir THOMPSON A. R. . . . . C. P. 67
MOMIN A. U. Emploi de l'oscillographe à rayons cathodiques pour l'étude du spectre solaire dans le proche infrarouge. 62
MONFORTE F. Voir ROSSI G. . . . . C. P. 96
MONROE E. Voir KIRKWOOD J. G. . . . . C. P. 7
MONTEATH-ROBERTSON J. Voir ABRAHAM S. C. 139
MONTEL E. Sur la mobilité et la diffusion des ions. C. P. 69
MONTGOMERY R. B. Tubes sous-marins pour nivellement. 79
MONTONNA R. et WINDING C. Action de la lumière sur la cellulose. . . . . C. P. 55
MONTORO V. Structure cristalline de la bayerite. C. P. 10
MONTORO V. et ANGELIS DE M. Sur l'alumine obtenue par action catalytique du mercure sur l'aluminium. C. P. 110
MONTROLL E. W. Le spectre de fréquences des solides cristallisés. . . . . C. P. 46
MONTROLL E. W. et SIMHA R. Théorie de la dépolymérisation des molécules à longue chaîne. . . . . . . C. P. 13
MOOKHERJI A. Études magnétiques des ions nickel dans les cristaux. 11
MOORE A. Voir BONDEN F. . . . . C. P. 58
MOORE G. E. Voir KELLEY K. K. . . . . C. P. 66
MOORE G. E. et KELLEY K. K. Capacités calorifiques à haute température de l'uranium, du bioxyde d'uranium et du trioxyde d'uranium. 111
MOORE R. L. et ANDERSON R. C. Étude spectrophotométrique des ions complexes de sulfate de cérium. C. P. 78
MOORE R. S. Voir LUCAS H. S. . . . . C. P. 65
MOORE J. W. Voir BEAMS J. W. 6
MORE C. L'indium; préparation, utilisation. . . . C. P. 127
MOREHOUSE C. K. Voir SCHUMB W. C. 141
MORETTE C. et PENG H. W. Sections efficaces pour la production de mésons artificiels. 116
MORGAN J. J. et FINK C. E. Produits de support et de base pour le charbon actif. . . . . C. P. 34
MORGEN R. A. et WALKER R. D. Étude du système acétate de sodium-soude-eau. . . . . C. P. 29
MORIZE P. et LACOMBE P. Étude de l'oxydation de l'aluminium par l'air, à la température ordinaire, par mesure du potentiel de dissolution. . . . . . . C. P. 71
MORRIS P. A. Voir SWANN W. F. G. 116
MORRIS J. C. Le mécanisme de l'hydrolyse du chlore. C. P. 114
MORRIS R. J. Voir SHENK J. H. 25
MORRISON J. A. Voir MC INTOSH R. . . . . C. P. 121
MORRISON J. A. et MC INTOSH R. La structure poreuse et les propriétés adsorbantes de quelques charbons activés. III. La densité apparente de l'eau adsorbée sur du charbon actif. . . . . C. P. 137
MORRISON J. A., HOLMES J. M. et MC INTOSH R. Instabilité des solutions de hauts polymères. . . . . . C. P. 123
MORRISON J. R. Voir AVERY W. H. 105
MORRISON P. R. Préparation et propriétés des protéines du sérum et du plasma. XV. Quelques facteurs influençant le dosage quantitatif du fibrinogène. . . . 141
MORTIMER F. S., BLODGETT R. B. et DANIELS F. Spectre infrarouge de 15 bromures organiques de 500 à 800 cm^{-1}. 73
MORTON R. A. et STUBBS A. L. Le spectre d'absorption des oxaldéhydes, des oxycétones et de leurs esters méthyliques. . . . . C. P. 25
MORTON M. C. Les propriétés semi-conductrices du sulfite de plomb. 153
MORTON M. C. Voir ANDERSON J. S. 153
MORTON J. D. et ROBERTSON P. W. Cinétique de l'addition des halogènes sur les composés non saturés. V. Les acides α.β non saturés et catalyse par l'acide bromhydrique. . . . . C. P. 27
MOSKOW M. Voir BRICKWEDDE F. G. . . . . C. P. 15
MOSLEY V. M. Voir MAXWELL L. R. . . . . C. P. 6
MOSS T. S. Sensibilité spectrale des couches de sulfure de plomb. 61
MOTT R. A. Voir FRITH F. . . . . C. P. 47
MOTT N. F. Théorie de l'image latente photographique. C. P. 89

Motz J. Voir Sack H. S. 83
Moureu H. Voir Daudel R. .... C. P. 38
Mrozowski S. Raies interdites de I Bi .... C. P. 75
Mucahy M. Voir Bowden F. .... C. P. 50
Muehlhause C. O. Voir Goldhaber M. 74
Muelhause C. O. et Turkel S. H. Transition isomère de conversion L 129
Muirhead H. Voir Lattes C. M. G. 80
Mukerji S. K. Sur la structure hyperfine et l'analyse de la raie complexe λ 3842,82, $sp^3D_3—5p^3P_2$ dans le premier spectre d'étincelle de l'arsenic, dans la région ultraviolette 26
Mulcahy M. F. R. Voir Vines R. G. .... C. P. 86
Muller E. Voir Ritter K. .... C. P. 8
Muller O. H. Étude polarographique au moyen d'une microélectrique placée dans un courant d'électrolyte 152
Mullin U. A. Dépôt électrolytique d'indium .... C. P. 22
Munter P. A. et Brown R. L. Les équilibres réciproques des sels binaires : $ClO_3Na + ClK \rightleftharpoons ClNa + ClO_3K$ dans l'eau à 0 et 40° .... C. P. 67
Mura A., Salvini G. et Tagliaferri G. Présence d'une composante pénétrante dans les grandes gerbes de l'atmosphère 80
Muraour H. Poudres et explosifs 125
Murata K. J. Voir Schulman J. H. 94
Murray M. J. Voir Cleveland F. F. .... C. P. 44
Murray M. J. Voir Cleveland F. F. 107
Mushran S. P. Sol et gel de borate de thorium .... C. P. 139
Myers L. S. Voir Boyd G. E. 157
Myers R. J. Voir Kunin R. 157
Mynall D. J. Générateur de fonction électronique 60
Mystrowski E. Oxydation par le cuivre en milieu alcoolique .... C. P. 51

Nachad F. C. Voir Sussman S. .... C. P. 33
Nanda J. N. La distribution d'intensité relative vraie d'après les microphotogrammes 28
Naray-Szabo I. et Neugebauer J. La structure cristalline de l'iodate de sodium 139
Nash W. F. Voir Bosley W. 102
Nasini A. G. et Rossi C. Sur la viscosité des émulsions concentrées .... C. P. 35
Nath N. N. Dynamique des cristaux réels .... C. P. 46
Nature, 1943, 151, p. 424-425. — Gamma-radiographie. C. P. 58
Nature, 1945, 3093, p. 232-234. — Les briseurs d'atomes au service de la médecine. Le cyclotron .... C. P. 2
Nature, 1946, 157, p. 268. — Activité β des neutrons. C. P. 37
Nature, 1946, 157, p. 381. — Accélération des particules chargées .... C. P. 37
Nature, 1946, 158, p. 313-314. — Identification des raies coronales 42
Nature, 1947, 159, p. 325-326. — Comité international des Poids et Mesures 56
Nature, 1947, 160, p. 99-100. — Systèmes optiques utilisant des matières plastiques en télévision 60
Nature, 1947, 160, p. 110-112. — La décharge par étincelle 63
Nature, 1948, 160, p. 167-168. — Introduction de nouvelles unités électriques et lumineuses 81
Nature, 1947, 160, p. 492-494. — Progrès en Physique nucléaire 128
Nature, 1947, 160, p. 546. — Observations psychrométriques dans la basse atmosphère 89
Nature, 1947, 160, p. 913-914. — Absorption des ultrasons dans les liquides 100
Naylor B. F. Capacités thermiques à haute température des chromites de fer et de magnésium .... C. P. 28
Naylor B. F. Capacités calorifiques moléculaires des fluorures de calcium et de magnésium à haute température .... C. P. 117
Naylor B. F. Les enthalpies à haute température de TiO, Ti_2O_3, Ti_3O_5 et TiO_2 .... C. P. 118
Naylor B. F. et Cook O. A. Les enthalpies à haute température des métatitanates de calcium, de fer et de magnésium .... C. P. 118
Naylor B. F. Voir Shomate C. H. .... C. P. 81
Neddermeyer S. H., Althaus E. J., Allison W. et Schatz E. R. La mesure des intervalles de temps ultracourts 81
Nedungadi T. Voir Raman C. .... C. P. 63
Negraff R. A. Voir Long E. A. .... C. P. 81
Neher H. Voir Millikan R. A. 37
Neish W. et Speakman J. Réactivité des liaisons du soufre dans la laine .... C. P. 48
Nelson R. B. Un oscillateur magnétron pour chauffage diélectrique 60
Nelson C. E. Fusion et raffinage du magnésium. Méthodes générales. Types de magnésium. Caractéristiques des fondants .... C. P. 127
Neugebauer J. Voir Naray-Szabo I. 139
Neuhaus A. et Noll W. La croissance orientée de substances organiques sur des métaux à réseau typique (argent, cuivre) (systèmes partiellement isomorphes. VIII) .... C. P. 9
Neumann J. Températures rayonnantes des murs dans les chambres orientées Nord-Sud et Est-Ouest .. 111
Neuworth M. B. Nature chimique des produits d'hydrogénation du charbon. I. Résolution initiale par chromatographie sur alumine 137
Newrirk A. E. Voir Lewis R. N. 78
Newton W. M. Voir Felsing W. A. 113
Newton R. R. Voir Sheffer W. H. .... C. P. 39
Ney E. P. et Armistead F. C. Le coefficient de self-diffusion de l'hexafluorure d'uranium 54
Nicol A. Production d'hydrate de nickel par électrolyse d'une solution de sulfate .... C. P. 57
Nicol A. D. I. Voir Bromhead J. M. 135
Niederl J. B. et Kasanof D. R. Détermination de la masse moléculaire par distillation isothermique. C. P. 102
Nielsen J. R. et Ward N. E. Les spectres Raman des composés à l'état liquide et gazeux .... C. P. 44
Nier A. O., Stevens C. M., Hustrulid A. et Abbott T. A. Spectromètre de masse pour détection des fuites 44
Niessen K. F. Propagation d'une surface d'onde sonore 8
Niessen K. F. Étude des variations du champ sur un cristal de quartz 10
Niessen K. F. Étude de l'hypothèse de Pauling sur les liaisons interatomiques dans les métaux .... C. P. 129
Niggli P. La variabilité chimique d'une espèce cristalline et sa signification pour la technique .... C. P. 108
Niggli P. Stéréochimie des silicates .... C. P. 111
Nijenhuis W. et Stumpers F. L. Examen de quelques-unes des propriétés des réseaux électriques 13
Nikitin S. Voir Alichanian H. 38
Nilsson G. Comportement du fer activé dans les solutions de soude .... C. P. 50
Noble M. V. Voir Garrett A. B. .... C. P. 67
Nœther H. D. Spectres infrarouges et Raman des molécules polyatomiques. XVII. Les alcools deutérométhyliques .... C. P. 43
Noll W. Voir Neuhaus A. .... C. P. 9
Norman-Jones R., Thorn G. D., Lyne M. et Taylor E. G. Spectre d'absorption ultraviolet de l'acide azotique anhydre 26
Norrish R. G. W. et Russell K. E. Adsorption de vapeur d'eau dans les appareils à vide poussé 158

NOTEBOOM P. Voir COSTER D. . . . . C. P. 98
NOVELLO COPLEY G. Valence et orientation. . . C. P. 39
NOWAKOWSKA J. Voir KRETSCHMER C. B. . . . . C. P. 67
NOWOTNY H. et SCHUBERT K. La structure cristalline de Ni_3Sn_4. . . . . C. P. 111
NOYES W. A. Voir DAVIS W. 148
NOZAKI K. et BARTLETT P. D. La cinétique de la décomposition du peroxyde de benzoyle dans les solvants. C. P. 113
NUTTALL R. L. Voir HARNED H. S. 54

OAKES W. G. Résistance diélectrique intrinsèque du polyphène. 10
OAKLEY K. P. Voir BANNISTER F. A. 108
OBERLY J. J. Voir BAUM W. A. 43
OBLAD A. G. Voir BŒDEKER E. R. 150
OCCHIALINI G. P. S. Voir LATTES C. M. G. 80, 114
OCCHIALINI G. P. S. et POWELL C. F. Processus de désintégration multiple produits par les rayons cosmiques. 38
ODONE F. Propagation selon l'optique géométrique d'un rayon lumineux monochromatique dans un milieu isotrope hétérogène. 19
OGG R. A. Voir WILLIAMS R. R. 148
O'GORMAN J. M. Voir SCHOMAKER V. 102
O'KONSKI C. T. Voir GUCKER F. T. 16
OL A. I. Voir GNEVISHEV M. N. 44
OLDENBERG O. et SOMMERS H. S. La réaction thermique entre l'hydrogène et l'oxygène. IV. Comparaison entre la réaction thermique et la réaction photochimique. . . . . C. P. 49
OLDS R. H. Voir REAMER H. H. . . . . C. P. 15
OLESON A. P. et WIEBE R. Étude thermodynamique des appareils produisant des gaz de combustion. Application aux moteurs à combustion interne. . . . C. P. 28
OLIPHANT S. C. Voir FANCHER G. . . . . C. P. 36
OLIVER G. D. Voir TODD S. S. 111
OLIVERI-MANDALA E., DELEO E. et CARONNA G. Réactions avec la lumière solaire. V. . . . . C. P. 88
OLYNYK P. et GORDON A. R. Pression de vapeur des solutions aqueuses de chlorure de sodium à 20°, 25° et 30° et pour des concentrations allant de 2*m* à la saturation. . . . . C. P. 67
OPECHOWSKI W. Sur la quantification du système composé de l'électron et du rayonnement. 2
OPECHOWSKI W. Sur la vie moyenne des mésons de la radiation cosmique. 114
OPLINGER F. F. et BAUCH F. Étamage électrolytique en bain alcalin. . . . . C. P. 21
OPPENHEIMER H. Voir STEARNS R. S. 150
ORCEL J. Haüy et la notion d'espèce en minéralogie. C. P. 8
ORLEMANN E. F. et KOLTHOFF J. M. Réduction d'iodate et de bromate en milieu acide à l'aide de l'électrode à goutte de mercure. . . . . C. P. 31
ORMONT B. Application des diagrammes d'équilibre asymétriques à l'étude des systèmes complexes. C. P. 52
ORNING A. A. Réactivité des combustibles solides. C. P. 28
ORNSTEIN L. S. Voir KERSTEN J. A. H. 28
OROWAN E. Un nouveau type de déformation plastique des métaux. . . . . C. P. 59
ORR W. J. C. Le traitement statique des polymères à dilution infinie. 149
ORR R. S. Voir KARRER E. 20
OSBORN W. H. et TUWINER S. B. Poudre de cuivre. Dépôts électrolytiques de fins flocons dans un électrolyte à base de sulfate acide. . . . . C. P. 128
OSBORNE R. K. et DEUTSCH M. Schéma de désintégration de l'isomère de Mn_{52} de 21 mm. 129
OSTER G., DOTY P. M. et ZIMM B. H. Études de diffusion de lumière sur le virus de la mosaïque du tabac. 67
OSTERBERG H. Voir RŒBUCK J. R. . . . . C. P. 15
OSTERHELD R. K. Voir PRIMAK W. 93
OSWALT R. L. Voir FRANK H. S. 151
OTHMER D. F. et BERMAN S. Condensation de vapeurs. Coefficients pelliculaire pour alcools, esters, cétones. C. P. 66
OTHMER D. F. et CONWELL J. W. Viscosité et tension de vapeur correspondantes de liquides. . . . . . C. P. 30
OTHMER D. F. Voir SAWYER F. G. . . . . C. P. 34
OTHMER D. F. Voir SCHEIBEL E. G. . . . . C. P. 26
OTHMER D. F., KOLLMAN R. C. et WHITE R. E. Solubilités gaz-liquide et pressions en présence d'air. Systèmes eau-acétone et acétone-huiles minérales. . . . . C. P. 30
OVERMAN J. D. et WIIG E. O. Recherches photochimiques. VII. La photolyse de la diméthylhydrazine non symétrique. . . . . C. P. 120
OWEN B. B. Quelques effets de la pression sur les propriétés des liquides et des solutions d'électrolytes. C. P. 124
OWEN B. B., ENGLISH J., CASSIDY H. G. et DUDON C. V. La synthèse du chrome hexacarbonyl. 146
OWENS H. S., LOTZKAR H., SCHULTZ T. H. et MACLAY W. D. Forme et dimensions des molécules d'acide pectinique, déduites de mesures viscosimétriques. C. P. 106
OYARZABAL J. Voir VALLARTA M. S. 115

PACAULT A. et BUU-HOÏ. Magnétochimie des tautomères cétolactoniques. . . . . C. P. 41
PACAULT A. et PACAULT M[me] N. Magnétochimie du mercure et de ses oxydes. . . . . C. P. 5
PACAULT A. Voir PASCAL P. . . . . C. P. 62
PACAULT N. Incréments de structure de l'oxygène combiné. . . . . C. P. 77
PACE E. L. Voir ASTON J. G. . . . . C. P. 118
PACK L. C. Voir RAMSEY J. B. . . . . C. P. 114
PÆMEL O. VAN. Voir ITTERBEEK A. VAN. 6, 78
PAIS A. Sur l'énergie propre des mésons. 2
PAKSWER S. Fatigue des surfaces photoélectriques $Ag\text{-}Cs_2O$, Ag-Cs. 62
PALIT S. R. Solubilité de savons et de quelques sels dans des mélanges solvants dont l'un est du type glycol. . 149
PALLUEL P. État actuel des connaissances sur l'émission électronique secondaire des substances solides. . . 61
PALMANS E. Théorie et pratique de la piézoélectricité. . . 124
PALMER W. Liaison chimique. Théorie et expériences. La valence classique et moderne. . . . . C. P. 39
PANCINI E. Voir BERNARDINI G. . . . . C. P. 73
PANCINI E. Voir BERNARDINI G. 120
PANCINI E. Voir CONVERSI M. 116
PARKER A. M. B. Maille élémentaire et groupe dans l'espace de Co_2Al_9. . . . . C. P. 71
PARKER G. W. Voir INGHRAM M. G. 134
PARKS T. D. Voir LAITINEN H. A. 106
PARSHAD R. Base physique d'une nouvelle théorie de l'absorption des ultrasons dans les liquides. 10
PARSON A. L. Stabilité de l'oxygène atmosphérique. C. P. 65
PARSONS H. W. Voir DEAN W. R. 84
PARTINGTON J. R. Thermodynamique chimique. C. P. 117
PARTINGTON J. R., PLANER G. V. et BOSWELL I. I. Charge superficielle des électrons. 10
PARTINGTON J. R., PLANER G. V. et BOSWELL I. I. Effets diélectriques résiduels dans les titanates. 100
PARTINGTON S. R. Voir EGAN D. M. . . . . C. P. 31
PASCAL P. et PACAULT A. Magnétochimie. Remarques sur le systématique magnétochimique. . . . . . C. P. 62
PASCOE K. Voir STOKES A. . . . . C. P. 58

PATANE S. Les variations des grandes gerbes de rayons cosmiques en fonction de la pression barométrique 39
PATANE S. Courbe d'absorption des gerbes de rayons cosmiques par l'air au niveau de la mer 39
PATANE S. Rapport entre la fraction molle et la fraction dure de la radiation cosmique au niveau de la mer 121
PATERSON S. Voir MITCHELL D 143
PATERSON M. S. Voir COWLEY J. M. 76
PATTERSON A. et FELSING W. A. Les constantes d'ionisation de l'acide propionique dans des mélanges eau-alcool méthylique et eau-alcool éthylique entre 0 et 40° .... C. P. 91
PATTERSON A. et FELSING W. A. Le potentiel moléculaire de l'électrode argent-chlorure d'argent dans des mélanges eau-alcool éthylique .... C. P. 92
PAUL F. W. Expériences sur l'emploi de substances phosphorescentes sensibles au rouge dans la photographie du spectre 22
PAULING L. Voir SHAFFER P. A. 50
PAULING L., WOOD R. E. et STURDIVANT J. H. Un instrument pour déterminer la pression partielle d'oxygène dans un gaz 124
PAUTHENIER M. et DEMON L. Un cas de double émission secondaire entre électrodes planes .... C. P. 93
PAWSEY J. L. Observation d'une radiation thermique solaire de 1 million de degrés à une longueur d'onde de 1,5 m 43
PAWSEY J. L. Voir MC CREADY L. L. 122
PAYNE H. F. Le revêtement par immersion. Un appareil destiné à faire des enduits uniformes par la méthode à immersion .... C. P. 33
PAYNE-GAPOSCHKIN C. Voir WHIPPLE F. L. 44
PAYNE SCOTT R. Voir MC CREADY L. L. 122
PAYNE-SCOTT R., YABSLEY D. E. et BOLTON J. G. Temps relatifs d'arrivée des explosions de bruit solaire sur différentes fréquences 122
PEACOCK W. C. et DEUBOL M. Schéma de désintégration de substances radioactives. IX. ^{52}Mn et ^{48}V. C. P. 75
PEARLMAN D. Voir URBACH F. 23
PEARSE R. W. B. Voir HARRIS L. .... C. P. 5
PEARSE R. W. B. et SINHA S. P. Bandes d'absorption de Li_2, Na_2, K_2 et NaK 95
PEARSON R. G. Mécanisme de la réaction acétophénone-iode-pyridine 142
PEASE R. N. Voir BURNHAM H. D. .... C. P. 84
PEASE R. N. Voir TANFORD C. 140, 144
PECHUKAS A. et GAGE F. W. Méthode rapide de détermination des surfaces spécifiques des particules fines. C. P. 72
PECK R. A. La détection photographique des neutrons 129
PEIERLS R. E. Emploi d'une cuve électrolytique pour l'étude des problèmes magnétiques 12
PEIERLS R. E. Défense contre la bombe atomique 123
PEIERLS R. E. Voir FERRETTI B. 94
PEIRCE F. T. Coordination moléculaire dans la cellulose. I. Cellulose native. II. Cellulose régénérée .... C. P. 112
PELLAM J. R. et GALT J. K. Propagation des sons dans les liquides. I. Application de la technique des pulsations aux mesures de la vitesse et de l'absorption à la fréquence de 15 Mc 55
PELL-WALPOLE W. T. Le dégazage des bronzes d'étain. Mise au point d'un procédé utilisant un fondant efficace .... C. P. 24
PENG H. W. Voir MORETTE C. 116
PENNEY W. Voir GAYDON A. .... C. P. 51, 66
PENROSE R. Voir BLEANEY B. .... C. P. 42
PERUTZ M. Voir BAYES-WATSON J. .... C. P. 47
PEPKOWITZ L. P. Voir BONNER N. A. 130
PÉRARD A. Les mesures physiques 125
PERCIVAL J. O., DYER C. P. et TAYLOR M. H. Emploi du sulfate ferrique dans le traitement des métaux. C. P. 24
PEREY M. Relation entre l'énergie maximum des rayons β des radio-éléments artificiels et la masse superficielle les absorbant de moitié .... C. P. 2
PERKINS D. H. Désintégration nucléaire par capture de mésons 38
PERKINS D. H. « Évaporation » des noyaux lourds 114
PERLMAN I. Voir HOWLAND J. J. 131
PERLMAN M. L. Voir BONNER N. A. 130
PERROT M. et COTTON P. Méthode graphique de détermination rapide des changements de phase à la réflexion sur les lames complexes 66
PERROTTET E. Voir BRINER E. .... C. P. 18
PERUSQUIA M. L. Voir BANOS A. 117
PERUSQUIA M. L. Voir VALLARTA M. S. 115
PERUTZ M. F. Voir BOYES-WATSON J. 109
PETER O. Voir LINDNER R. .... C. P. 37
PETERHANS E. Voir GUYER A. .... C. P. 36
PETERS E. D. Voir WAGNER C. D. 140
PETERS H. Voir KEMP A. R. .... C. P. 26
PETERSON J. D. Voir EVERSOLE W. G. .... C. P. 18
PETITPAS T. et MATHIEU M. Sur le mécanisme de la semi-perméabilité des membranes organiques. C. P. 96
PFUND A. H. Le vieillissement des surfaces de verre 19
PHELPS E. F. Voir CHALMERS B. 5
PHELPS R. T. Voir GULBRANSEN E. A. .... C. P. 26, 134
PHELPS R. T., GULBRANSEN E. A. et HICKMAN S. W. Étude par diffraction électronique et au microscope électronique des films d'oxyde qui se forment sur les métaux et les alliages à températures modérées. C. P. 72
PHILINIS J. Voir SCHWAB G. M. 140
PHILIPP K. et RIEDHAMMER. Le spectre électronique de raies de l'élément 93 .... C. P. 3
PHILLIPS G. M., HUNTER J. S. et SUTTON L. E. Une investigation sur la formation des liaisons coordonnées ou liaisons critiques par des mesures de moments dipolaires .... C. P. 25
PHILPOTTS A. Voir SUTHERLAND G. .... C. P. 42
Physica, 1942, p. 633-640. — Susceptibilité du sulfate de cuivre et de potassium hexahydraté .... C. P. 103
PICCIONI O. Un nouveau circuit d'enregistrement à coïncidences 40
PICCIONI O. Voir BERNARDINI G. .... C. P. 73
PICCIONI O. Voir CACCIAPUOTI B. N. 40
PICCIONI O. Voir CONVERSI M. 19, 116
PICKARD H. B. Voir GUCKER F. T. 16
PICKEN L. E. R., PRYOR M. G. M. et SWANN M. M. Orientation des fibrilles dans les membranes naturelles 76
PICKERING W. Voir MILLIKAN R. .... C. P. 37
PICKETT E. E. Voir SHENK J. H. 25
PIEKARA A. Théorie du couplage moléculaire dans les liquides polaires 66
PIERCE J. A. Ionisation par bombardement météorique. 40
PIERCE E. T. Éruption du limbe solaire et fading radiocorrélatif du 15 avril 1947 122
PIERUCCI M. Une tentative d'extension du concept de nombre imaginaire et ses applications éventuelles 1
PIERUCCI M. Les « orbites » de Bohr et de Bohr-Sommerfeld de la quantistique classique et les ondes associées aux électrons situés à différents niveaux énergétiques 3
PIGNEDOLI A. Observations et calculs sur le phénomène d'ionisation de particules, en relation avec les longueurs d'onde associées 4
PIGNEDOLI A. Sur la probabilité thermodynamique d'état d'une masse d'air 30

PINAZZI C. Voir DUFRAISSE C. ... C. P. 12
PINKERTON J. M. M. Une méthode d'impulsion pour la mesure de l'absorption des ultrasons dans les liquides : résultats pour l'eau ... 55
PIONTELLI R. Théorie thermodynamique des équilibres physico-chimiques ... C. P. 116
PIONTELLI R. L'antimoine, inhibiteur de la dissolution du fer dans les acides ... C. P. 133
PIPPARD A. B. Une nouvelle méthode de détermination de la profondeur de pénétration dans les supraconducteurs ... 59
PITHA J. J., SMITH A. L. et WARD R. La préparation de l'oxysulfure de lanthane et ses propriétés comme matériau de base pour les composés phosphorescents excitables par l'infrarouge ... 93
PITZER K. S. Les fréquences de vibration et les fonctions thermodynamiques des hydrocarbures à longue chaîne ... C. P. 16
PITZER K. S. Thermodynamique des paraffines gazeuses. Chaleurs spécifiques et autres propriétés ... C. P. 28
PITZER K. S. Voir BECKETT C. W. ... 30
PITZER K. S., GUTTMAN L. et WESTRUM E. F. Chaleur spécifique, chaleurs de fusion et de vaporisation, tension de vapeur, entropie, fréquences de vibration et barrière de rotation interne du système ... 34
PLANER G. V. Voir PARTINGTON J. R. ... 10, 100
PLATT J. R. Voir KLEVENS H. B. ... 104
PLESKOV V. Potentiel d'électrode standard et potentiel de décomposition des solutions dans l'ammoniac liquide ... C. P. 57
PLOQUIN J. Voir SOLEILLET P. ... C. P. 1
POCCHETTINO A. Voir LOVERA G. ... 19
POETTMANN F. H. et KATZ D. L. L'anhydride carbonique dans un système de gaz naturels condensés. C. P. 108
POIROT A. Premières expériences sur l'influence des champs électrique et magnétique croisés sur les raies lointaines de la série principale du sodium ... 28
POLANYI M. Résonance et réactivité chimique ... C. P. 48
POLANYI H. Voir EVANS A. ... C. P. 39
POLDER D. Nature de la liaison hydrogène dans le fluorure acide de potassium ... 105
POLDER D. Voir CASIMIR H. B. C. ... 7
POLDER D. Voir DEKLERK D. ... 11
POLLARD E. La quantité de protons émis dans les transmutations ... 129
POLLOCK H. C. Voir ELDER F. R. ... 90
POLSTER N. E. Voir ARMI E. L. ... 31
POMEY J. La cémentation gazeuse ... C. P. 24
POOL M. L. Voir KUNDU D. N. ... 130
POOL N. L. Voir EDWARDS J. E. ... C. P. 75
POPPER P. Voir HARWOOD M. G. ... 57
PORTAS H. J. Voir MAGNE F. C. ... 110
PORTER P. E. Voir SPEDDING F. H. ... 156
PORTEVIN A. Influence des inclusions sur la qualité de l'acier ... C. P. 94
POTTS G. D. Voir EGAN E. P. ... C. P. 65
POTTS J. E. Voir EGAN E. P. ... C. P. 65
POTVIN R. Voir STEACIE E. W. R. ... C. P. 53
POUND R. V. Voir BLOEMBERGEN N. ... 88
POWELL. Effets thermiques dans les transformations des métaux ... C. P. 58
POWELL J. E. Voir SPEDDING F. H. ... 155, 156
POWELL R. E. et EYRWIG H. Les propriétés du soufre liquide ... C. P. 48
POWELL C. F. Voir LATTES C. M. G. ... 80, 114
POWELL C. F. Voir OCCHIALINI G. P. S. ... 38
POWELL M. G. Voir SIMONS J. H. ... C. P. 87
POWELL T. M. Voir RUEHRWEIN R. A. ... C. P. 119
POWELL S. T., BACON H. E. et LILL J. R. Protection contre la corrosion par dépôt contrôlé de carbonate de calcium ... C. P. 32
PRAGER W. Introduction à la théorie mathématique de la plasticité ... 51
PREISLER P. W. et BATEMAN M. M. Potentiels d'oxydo-réduction des systèmes thiols-bisulfures. II. Dithiobiuret-diimino-3.5-dithiazoline-1.2.4 ... 152
PRESSMAN D. Voir LUCAS H. S. ... C. P. 65, 67
PRESTON G. et TROTTER J. Changement de symétrie avec la température ... C. P. 46
PRESTON W. M. Voir BRENSTEIN S. ... 129
PRESTON W. M., WOLFE G. et SLATTERY R. E. L'extraction de photo-neutrons par les produits de scission de U_{235} dans l'eau lourde ... 131
PRETTRE M. Théorie cinétique des réactions dans le gazogène ... C. P. 114
PRICE C. C., LARSON T. E., BECK K. M., HARRINGTON F. C., SMITH L. C. et STEPHANOFF I. Hydrolyse et chlorolyse du chlorure de cyanogène ... 151
PRICE W. C. Voir SUGDEN T. ... C. P. 40
PRICE W. C. et WALSH A. Spectre d'absorption de l'hexatriene et du divinyl-acétylène dans l'ultra-violet dans le vide ... C. P. 63
PRICE W. C. et WALSH A. D. Spectre d'absorption des dérivés du benzène dans l'ultraviolet lointain. I ... 95
PRICE W. C. et WYCKOFF R. W. G. Micrographies électroniques des molécules d'une face cristalline. C. P. 83
PRICE F. P. Le mécanisme de la rupture par les alcalis des liaisons silicium-hydrogène : coefficients de température des vitesses de rupture de quelques trialcoylsilanes ... 140
PRIDEAUX E. B. R. Potentiels de diffusion et mobilités des ions multivalents : ferrycianure et ferrocyanure de potassium ... C. P. 31
PRIDEAUX E. B. R. Les potentiels de diffusion et les mobilités des ions multivalents, ferricyanure et ferrocyanure de potassium ... C. P. 69
PRIESTLEY C. H. B. et SWINBANK W. C. Transfert de chaleur et d'autres propriétés par les turbulences atmosphériques ... 36
PRIGOGINE I. Remarques sur la modération des titres molaires ... C. P. 52
PRIGOGINE I. et DEFAY R. Thermodynamique chimique ... 47
PRIGOGINE I. Voir DEFAY R. ... C. P. 51
PRIMAK W., OSTERHELD R. K. et WARD R. La fonction des flux dans la préparation des corps phosphorescents sensibles à l'infrarouge de la classe des sulfures et séléniures alcalino-terreux ... 93
PROISY P. et GAUZIT J. Les mesures de la température de couleur par la méthode de la dispersion rotatoire. 23
PROSPERI M. Voir BALLARIO C. ... 120
PROST M. Voir CURIE M. ... C. P. 82
PROT M. Recherches sur les propriétés mécaniques des métaux ... C. P. 94
PRUTTON C. F. Voir LIGHTFOOT W. J. ... 147
PRUTTON C. F., FREY D. R. et DLOUHY G. Corrosion des métaux par les acides organiques en solution dans les solvants hydrocarbures ... C. P. 32
PRUTTON C. F., TURNBULL D. et DLOUHY G. Vitesses de réactions de l'acide chlorhydrique et de l'hydrogène sulfuré sur le fer et l'acier ... C. P. 27
PRUTTON C. F., TURNBULL D. et FREY D. R. Corrosion du plomb par les agents oxydants et l'acide laurique dans les solvants hydrocarbonés ... C. P. 32
PRYOR M. G. M. Voir PICKEN L. E. R. ... 76
PU T. T. Théorie des trous de l'état liquide ... C. P. 83
PUDDINGTON I. E. Voir GALLAY W. ... C. P. 138
PULLMAN Mme A. Voir DAUDEL R. ... C. P. 61, 77
PULLMAN B. Sur la détermination des poids des différentes formules mésomères dans quelques systèmes conjugués ... C. P. 62
PURCELL E. M. Voir BLŒMBERGEN N. ... 88
PURSLOW E. T. Voir HORNER R. G. ... 70

QUENTIN Mlle M. Sur les conditions d'équilibre des électrodes à sulfates insolubles........ C. P. 125

QUESNEY M. Voir HAÏSSINSKY M........ C. P. 125

QUINET M. L. Formule développée de l'acétate complexe de glucinium........ C. P. 4

RABINOVITCH E. L'effet photogalvanique. I. Les propriétés photochimiques du système ferthionine. II. Les propriétés photogalvaniques du système ferthionine........ C. P. 17

RABINOVITCH E. et STOCKMAYER W. H. Associations d'ions ferriques avec les ions chlorure, bromure et hydroxyle. (Études spectroscopiques.)........ C. P. 15

RABINOVITCH J. Variation thermique de la biréfringence magnétique du bromonaphtalène-α........ 66

RACZ C. Voir AUDUBERT R........ C. P. 17

RAE E. R. Voir CURRAN S. C........ 103

RAFFAUF R. F. Furannes. I. L'absorption ultraviolette des furaldoximes isomères........ C. P. 105

RAINWATER L. J., HAVENS W. W., WU C. S. et DUNNING J. R. Recherches sur le spectromètre de vitesse à neutrons lents. I. Cd, Ag, Sb, Ir, Mn........ 25

RALSTON A. W. Voir BROOME F. K........ C. P. 61, 119

RALSTON A. W. et HOERR C. W. Viscosités, densités et indices de réfraction de solutions de chlorure de dodécylammonium dans diverses dilutions aqueuses d'éthanol........ 150

RALSTON A. W., EGGENBERGER D. N., HARWOOD H. J. et BROW P. L. DU. Les conductivités électriques des chlorures d'ammonium quaternaire à longue chaîne contenant des groupes hydroxyalkyles........ 138

RAMAN C., ROYAGOPALAN V. et NEDUNGADI T. Réfraction conique dans les cristaux de naphtalène. C. P. 63

RAMACHANDRA RAO B. Voir BHAGAVANTAM S........ 55, 66

RAMANATHAN K. Voir KRISHNAN R........ C. P. 42

RAMBERG E. G. Voir HILLIER J........ 18

RAMSDELL L. S. La structure cristalline du α-SiC, type VI........ C. P. 11

RAMSEY J. B. et COLICHMAN E. L. Constantes de dissociation de quelques perchlorates de phényltriméthylammonium substitués, dans le chlorure d'éthylène; effet de l'assymétrie des ions........ 135

RAMSEY J. B., COLICHMAN E. L. et PACK L. C. Cinétique de la réaction iodure-vanadium pentavalent; corrélation avec la catalyse induite de la réaction iodure-oxygène........ C. P. 114

RAMULU S. Voir SINGH J........ 25

RANK D. H. et WIEGAND R. V. Spectrographe Raman photoélectrique pour analyse quantique........ 25

RAO V. V. L., RAO D. A. et KRISHNAMURTHI M. Influence de la variation de la grandeur et de l'angle de phase du circuit de charge sur la puissance de sortie dans les circuits de transmission........ 13

RAO K. R. Voir SASTRY C. R........ 73

RAO V. R. et RAO K. R. Systèmes de bandes ultraviolettes de la molécule d'iodure de mercure. II........ 73

RAO P. T. et RAO K. R. Bandes ultraviolettes de l'iodure de zinc. I........ 73

RASETTI. Voir BETHE........ C. P. 76

RASKIN J. A. Comment économiser les produits utilisés en galvanoplastie........ C. P. 126

RASMUSSEN H. E. Voir EWING W. W........ C. P. 87, 88

RASMUSSEN R. S. et BRATTAIN R. R. Spectre d'absorption dans l'infrarouge des mono-oléfines C_8 à C_4 et du 2-méthyl-2 butène........ 72

RASMUSSEN R. S. et BRATTAIN R. R. Spectres d'absorption dans l'infrarouge de quelques diènes en C_4 et C_5........ 72

RASMUSSEN R. S. Voir GRAY H. F........ 96

RASMUSSEN R. S. Voir HARP W. R........ 105

RASMUSSEN R. S., BRATTAIN R. R. et ZUCCO P. S. Spectre d'absorption infrarouge de quelques octènes........ 72

RATHENAU G. W. Voir GUSTER J. F. H........ C. P. 129

RATHENAU G. W. et SNŒK J. L. Phénomènes d'anisotropie magnétique de l'alliage fer-nickel laminé à froid........ C. P. 129

RAU R. Voir ANDERSON C........ 116

RAUB H. L. Voir SACK H. S........ 82

RAVAZZI M. Méthodes exactes de caractérisation d'une couleur et détermination du facteur de transmission........ 24

RAY J. N. Voir KHASTGIR S. R........ 59

RAY R. P. et CHAMPION F. C. Diffusion simple des particules rapides par des protons........ 17

RAYLEIGH. Phénomènes lumineux dans l'oxygène........ 71

RAYNOR G. V. et WAKEMAN D. W. Les phases intermétalliques du système aluminium-manganèse-zinc........ 154

READ H. J. Voir GRAHAM A. K........ C. P. 126

REAGAN H. Voir BROWN W. G........ 73

REAMER H. H., OLDS R. H. et LACEY W. N. Équilibre de phases dans les systèmes d'hydrocarbures. Variations volumétriques du système éthane-gaz carbonique........ C. P. 15

EBER G. Rayonnement solaire de 480 Mc : s........ 43

REBER R. K. et BŒKER G. F. Les susceptibilités magnétiques des vapeurs de benzène et de tétrachlorure de carbone........ 88

REDLICH O. Sur l'anharmonicité dès vibrations des molécules polyatomiques........ C. P. 44

REDLICH O. et BIGELEISEN J. L'ionisation d'électrolytes forts. I. Remarques générales, acide nitrique. C. P. 19

REDLICH O. et KISTER A. T. Sur la thermodynamique des solutions de non-électrolytes et ses applications techniques. III. Systèmes avec composants associés.. 148

REED R. I. Voir HUGHES E. D........ C. P. 114

REEKIE J. Voir HUTCHISON T. S........ 57

REESINCK J. J. M. Répartition de la brillance et de la couleur sur la voûte céleste........ 35

REEVES M. D. Dispositif pour déterminations multiples de pH........ C. P. 69

RÉGNIER J. et BAZIN Mlle S. Fixation par le charbon, sans agitation, de sels de para-aminobenzoyl diéthylaminoéthanol mélangés à des sels de sodium. Dosage des bases et des acides........ C. P. 136

RÉGNIER J. et BAZIN Mlle S. Fixation par le charbon, sans agitation, de différents sels de sodium. Dosage de la base et des acides........ C. P. 137

REHBINDER P. Nouveaux phénomènes physico-chimiques au cours de la déformation et du traitement mécanique des solides........ 51

REID A. et SEN GUPTA N. C. Effet de l'hexaméthylphosphate de sodium sur la rigidité et la viscosité d'une suspension de bentonite hydrogénée........ 53

REID A. F. Cibles internes de cyclotron........ 92

REID J. M. Voir CURRAN S. C........ 103

REIFFEL L. et ROTHSCHILD K. Convertisseur simple d'impulsions pour application aux thyratrons........ 90

REIJEN L. L. VAN. Étude des défauts réticulaires au moyen des rayons X. II. Théorie générale........ C. P. 94

REIMERT L. J. Propriétés photoélectriques de métaux à l'état finement divisé........ 16

REITEMEIER R. F. et AYERS A. D. Les activités des ions calcium dans les solutions sursaturées stabilisées par le métaphosphate de sodium, déterminées par les électrodes à membrane d'argile........ 152

REIETJN L. J. VAN. Étude aux rayons X de métaux susceptibles de vieillissement........ C. P. 58

REITJEN L. J. VAN. Voir BOUMAN J........ 30

REMICK A. E. Le mécanisme inductif de l'interaction des dipôles et l'estimation des moments dipolaires moléculaires........ C. P. 41

RENCKER E. L'état vitreux........ C. P. 12

RESNICK I. Voir WEISSLER A........ 86

Rev. sc. Instr., 1944, 15, p. 353. — Détermination photoélectrique du pH........ C. P. 21

RGASA M. J. Voir HANSON G. H........ C. P. 66

Rhoderick E. H. Définition des moments quadripolaires nucléaires 127
Rhodes R. G. Voir Kay H. F. 139
Ri T. Voir Magee J. L. .... C. P. 49
Ricard R. et Charmetant C. Comparaison des spectres d'étincelle ultraviolets du fer et du cuivre .... C. P. 3
Ricci J. E. Voir Feldman M. H. .... C. P. 53
Ricci J. E. Voir Simons E. L. .... C. P. 119
Rice F. A. H. Action des solvants et de la température sur la viscosité du polysaccharide de la mousse d'Irlande (Irish moss) et action des solvants sur sa gélification initiale .... C. P. 123
Rice F. A. H. Une méthode de mesure du pouvoir stabilisant des extraits de mousse d'Irlande .... C. P. 140
Rice O. K. Le rôle de la conduction calorifique dans l'explosion thermique gazeuse .... C. P. 13
Rice O. K. L'effet d'un éclairage intermittent sur une réaction en chaîne avec des paliers de rupture de chaîne monomoléculaires et bimoléculaires .... C. P. 52
Rice O. K. Note sur la relation entre l'entropie et l'enthalpie d'une solution 110
Rice O. K. Voir Haden W. L. .... C. P. 53
Rice O. K. Voir Hatch G. B. .... C. P. 32
Rice W. W. Voir Kistiakowsky G. B. .... C. P. 7
Richards C. et Walker E. Structure en zones concentriques du fer carbonyle .... C. P. 47
Richards A. R. et Hargreaves E. Équilibre vapeur-liquide des mélanges binaires d'hydrocarbures à points d'ébullition voisins .... C. P. 30
Richards H. T. Voir Bennett W. E. 131
Richards C. W. La cire au chloronaphtalène. Avantages et limitations d'emploi comme enduit protecteur. .... C. P. 133
Richardson J. E. Voir Swift I. H. 52
Richardson J. M., Arons A. B. et Halverson R. R. Propriétés hydrodynamiques de l'eau de mer sur le front d'une onde de choc 98
Richardson J. R. Voir Wilson R. R. 131
Richer G. C. Probabilité de magnétisation 57
Richter F. P. Voir Smith G. F. .... C. P. 31
Rideal E. K. Réactions entre couches monomoléculaires .... C. P. 33
Rideal E. K. Voir Alexander A. .... C. P. 39
Rideal E. K. Voir Herington E. F. G. 159
Riedhammer. Voir Philipp K. .... C. P. 3
Rieman W. Voir Beyer G. L. .... C. P. 67
Riet R. van. Voir Hemptinne de M. .... C. P. 44
Riley H. L. Voir Blayden H. E. 76
Rinehart W. T. Voir Briscoe H. T. .... C. P. 18
Ritter K. et Muller E. Sur la vitesse de cristallisation linéaire de plastifiants additionnés de substances hautement polymérisées .... C. P. 8
Rivlin R. S. Torsion d'un cylindre de caoutchouc 82
Rivlin R. S. Propriétés hydrodynamiques des fluides non newtoniens 85
Robert-Lung J. Voir Audubert R. .... C. P. 84
Roberts J. D. Voir Rogers M. T. .... C. P. 103
Robertson R. E., Mc Intosh R. et Grummitt W. E. L'influence de la préparation de la membrane sur la pression osmotique de l'acétate de polyvinyle dans l'acétone .... C. P. 121
Robertson J. M. Les méthodes de diffraction dans la chimie moderne des structures .... C. P. 26
Robertson J. M. et White J. G. Précision de l'évaluation des longueurs des liaisons obtenues par la méthode des doubles séries de Fourier à partir des résultats donnés par les rayons X 108
Robertson P. W. Voir Morton J. D. .... C. P. 27
Robertson P. W. Voir Swedlund B. E. .... C. P. 27
Robinson H. A. Voir Dart S. L. 83
Robinson R. A., Wilson J. M. et Ayling H. S. Les coefficients d'activité de quelques nitrates de métaux bivalents en solution aqueuse et à 25° par la mesure des tensions de vapeur en solutions isotoniques. .... C. P. 91
Robinson L. B. Voir Wood L. A. 160
Robinson K. Voir Brindley G. W. .... C. P. 63
Robinson A. L. Voir Benesi H. A. .... C. P. 122
Rochester G. D. Une étude des gerbes pénétrantes à la chambre de Wilson 39
Rochester G. D. et Butler C. C. Preuves de l'existence de nouvelles particules élémentaires instables 113
Rochester G. D., Butler C. C. et Runcorn S. K. Un exemple de production de méson dans le plomb 38
Rochow E. G. Composés organiques du germanium. Synthèse directe à partir du germanium 155
Rockwood C. C. Voir Baum W. A. 43
Rodebush W. H. Voir Buswell A. M. 72
Rodebush W. H. et Feldman I. Les spectres d'absorption ultraviolette des molécules organiques. III. Interférence mécanique des groupes substituants avec des configurations en résonance .... C. P. 104
Rodebush W. H., Eddy C. R. et Eubank L. Polarisation diélectrique en solution. II. La polarisation de quelques alcools en fonction de la concentration et de la température .... C. P. 40
Rodier G. Méthode permettant d'obtenir par un procédé électrolytique une représentation de la densité électronique à l'intérieur d'une molécule .... C. P. 102
Rœbuck J. R. et Osterberg H. L'effet Joule-Thomson dans les mélanges d'hélium et d'argon .... C. P. 15
Roec P. Voir Ewart R. H. 67
Roess L. C. Voir Elkin P. B. .... C. P. 35
Roess L. C. et Shull C. G. Diffusion des rayons X sous de petits angles par les solides finement divisés. II. Théorie exacte pour des distributions quelconques de particules sphéroïdales 75
Rogers G. L. Réflexion totale interne et construction d'Huyghens : le réseau à immersion 64
Rogers M. T. Moments électriques de quelques fluorures, cyanures et amines aliphatiques 10
Rogers M. T. Les moments électriques de quelques aldéhydes, éthers et dérivés halogénés non saturés 87
Rogers M. T. L'anisotropie magnétique du coronène, de la naphtazarine et autres cristaux 88
Rogers M. T. et Campbell T. W. Les moments électriques de quelques composés aromatiques au sélénium 87
Rogers M. T. et Roberts J. D. Dérivés du cyclopropane. II. Les moments électriques de quelques composés alicycliques .... C. P. 103
Rogers M. T. et Spurr R. A. La structure du dibromure de tellure 138
Roginsky S. Z. Cinétique du procédé de catalyse sur des surfaces non uniformes .... C. P. 65
Rohrman F. A. Voir Asselin F. J. .... C. P. 72
Rojansky V. Les gerbes d'Auger et les comètes 116
Rakshit H. Distribution de l'oxygène atomique et moléculaire dans la haute atmosphère 113
Roland C. H. Équilibre vapeur-liquide des systèmes gaz naturel-huiles brutes .... C. P. 29
Rollier. Voir Alberto M. .... C. P. 61
Rollin B. V. et Hatton J. Résonance magnétique nucléaire aux basses températures 11
Rollin B. V., Hatton J., Cooke A. H. et Benzie R. J. Résonance magnétique nucléaire aux basses températures 89
Romagnino M. Voir Frongia G. .... C. P. 101
Romanus H. Voir Alfven H. 91
Romeijn F. C. Voir Verwey E. J. 56
Rooksby H. P. Identification par les rayons X des composés intermédiaires dans les cathodes à oxydes 76

ROOKSBY H. P. Technique des diagrammes de poudres aux rayons X.......... 76
ROOKSBY H. P. et STEWARD E. G. Composés pseudo-cubiques des oxydes al alino-ferreux avec les oxydes de tungstène et de molybdène.......... C. P. 46
ROOKSBY H. et THOMAS L. Structure de la silice vitreuse.......... C. P. 47
ROQUET J. Sur les propriétés magnétiques du sesquioxyde de fer faiblement magnétique.......... C. P. 62
ROQUET J. et THELLIER E. Sur des lois numériques simples, relatives à l'aimantation thermorémanente du sesquioxyde de fer rhombœdrique.......... C. P. 77
ROS M. R. Voir CERADINI G.......... 101
ROSE H. E. et LLOYD H. B. Sur la mesure des dimensions caractéristiques des poudres par les méthodes de photo-extinction. I. Considérations théoriques. C. P. 96
ROSENBAUM E. J. Spectre Raman du bromure d'aluminium.......... C. P. 6
ROSENBAUM E. J. Vibrations des molécules à longue chaîne; spectres Raman des *n*-octane, décane, cétane et eicosane à l'état liquide.......... C. P. 44
ROSEN B. Voir DUCHESNE J.......... 91
ROSEN B. Voir DUCHESNE J.......... C. P. 104
ROSENSTEIN R. D. Voir SMITH A. L.......... 93
ROSS R. D. et SWAIN C. G. Application du principe de la pile de concentration aux études cinétiques. II. Oxydation de l'acide oxalique par le sulfate cérique.......... 145
ROSS S. Voir MC BAIN J. W.......... C. P. 11
ROSS W. et BRAMLEY E. N. Déviation latérale des ondes radio au lever du soleil.......... 14
ROSSI B. Voir BRIDGE H.......... 119
ROSSI C. Voir NASINI A. G.......... C. P. 35
ROSSI G. et MONFORTE F. Tension superficielle des solutions colloïdales et leur stabilité.......... C. P. 96
ROTBLAT J. Radiations du brome (82).......... C. P. 61
ROTH W. L., DEWITT T. W. et SMITH A. J. Polymorphisme du phosphore rouge.......... 136
ROTHSCHILD K. Voir REIFFEL L.......... 90
ROUNDS G. C. Voir STROSS F. H.......... 112
ROUSE P. E. Diffusion de vapeur dans les films.......... 54
ROUSSELOT A. Mise en évidence d'une impureté photochimiquement active dans les gélatines.......... C. P. 120
ROWLANDS S. Application de l'oscillographe cathodique aux mesures des petites périodes de vie moyenne des corps radioactifs.......... 62
ROY R. R. Explosion nucléaire enregistrée par la méthode de l'émulsion photographique.......... 115
ROYAGOPALAN V. Voir RAMAN C.......... C. P. 63
ROY POCHON M. C. Notions de polarographie... C. P. 21
RUBEN S. Photosynthèses et phosphorylation.. C. P. 67
RUEHRWEIN R. A. et POWELL T. M. La chaleur spécifique, la tension de vapeur, les chaleurs de fusion et de vaporisation du cyclopropane. Entropie et densité du gaz.......... C. P. 119
RUMPF P. Mésomérie et hyperconjugaison : une interprétation de l'effet inductif alternant.......... C. P. 62
RUNCORN S. Voir ROCHESTER K. G. D.......... 38
RUNDLE R. E. Composés avec déficience d'électrons.... 128
RUNDLE R. E. La structure des hydrure et deutérure d'uranium.......... 137
RUNDLE R. E. et STURDIVANT J. H. Structures cristallines du chlorure de triméthylplatine et du tétraméthylplatine.......... 140
RUNNER M. E., KILPATRICK M. L. et WAGNER E. C. Étude polarographique de la restriction de la taotomérie des amidines par la liaison hydrogène.......... 137
RUSHMAN D. F. Voir HARWOOD M. G.......... 57
RUSSELL B. Voir FIELD R.......... 130
RUSSELL K. E. Voir NORRISH R. G. W.......... 158
RUSSELL A. S. et STOKES J. J. La sorption de l'hydrogène sur l'alumine.......... 159
RUTHERGLEN J. G. et COLE J. F. I. Une source haute fréquence à grand rendement en protons.......... 128
RYCROFT J. Voir WOOSTER W.......... C. P. 46
RYLE M. et VONBERG D. D. Rayonnement solaire de 175 Mc : s.......... 42
RYLE M. et VONBERG D. D. Relations entre l'intensité de la radiation solaire de 175 Mc : s et celle de 80 Mc : s. 122
RYSSELBERGHE P. VAN. Discussion et interprétation des résultats sur la migration de l'acide laurylsulfonique dans les solutions aqueuses.......... C. P. 20
RYSSELBERGHE P. VAN et MC GEE J. M. La conductance des solutions aqueuses du perchlorate de magnésium. C. P. 56

SACHS D. Voir FIELD R.......... 130
SACHS R. G. Voir FERMI E.......... 132
SACK H. A. Étude sur la structure des systèmes bitumineux. Electrophorèse des solutions de brai de houille. Coagulation par le benzène des goudrons et brais de houille.......... C. P. 139
SACK H. Étude des phénomènes d'électrophorèse à l'aide d'une balance.......... C. P. 139
SACK R. Voir FRÖHLICH H.......... C. P. 140
SACK H. S., MOTZ J., RAUB H. L. et WORK R. N. Pertes d'élasticité de quelques hauts polymères en fonction de la fréquence et de la température.......... 83
SADDY J. Sur l'étude et l'interprétation du déclin de la phosphorescence des sulfures.......... C. P. 47
SADDY J. Contributions à l'étude de la photoluminescence du sulfate de zinc.......... 68
SAGE B. H. Voir BUDENHOLZER R. A.......... C. P. 15, 16
SAHA M. N. Origine des ondes radio provenant du soleil et des étoiles.......... 43
SAHA M. N. Conditions de l'émission d'énergie à fréquence-radio du soleil et des étoiles.......... 43
SAHA M. N. et BANERJEA B. K. Traitement ondulatoire de la propagation des ondes électromagnétiques dans l'ionosphère.......... 13
SAHA M. N. et SAHA A. K. Énergie nucléaire et activité β.......... C. P. 99
SAHA N. N. Voir SIRKAR S. C.......... C. P. 83
SAINT JOHN J. L. Voir CASTER A. B.......... C. P. 102
SALVINI G. Un compteur de Geiger Müller de forme sphérique.......... 103
SALVINI G. Voir MURA A.......... 80
SALZEDO P. Voir DAUDEL R.......... C. P. 38
SAMUEL R. Constantes moléculaires et théories chimiques. V. Quelques remarques sur les constantes physiques et les théories des états de valence supérieure.......... C. P. 4
SANDER K. F. Ondes radio de 3,2 cm provenant du Soleil.......... 122
SANTANGELO M. Voir BERNARDINI G.......... 120
SANTANGELO M. Voir FESTA C.......... 36
SANTEN J. H. VAN et JONKER G. H. En effet de la température sur la permittivité du titanate de baryum. 56
SARGENT R. F. Voir FAGE A.......... 99
SARIC S. P. et SCHOFIELD R. K. Constantes de dissociation des groupes carboxyle et hydroxyle dans quelques polysaccharides se formant dans le sol. C. P. 68
SARNA H. R. et SHARMA O. P. Un accroissement anormal de l'intensité des rayons cosmiques observé à Lahore.. 37
SARTORI G. Voir CAGLIOTI V.......... 154
SARTORI G. Voir CATTANEO C.......... C. P. 70
SARTORI G. Voir SILVESTRONI P.......... 154
SASTRY S. L. Voir GHOSH J. C.......... C. P. 65
SASTRY C. R. et RAO K. R. Bandes ultraviolettes de l'iodure de cadmium.......... 73
SANDERS R. Chimie du nettoyage et du décapage des surfaces métalliques.......... C. P. 133

SAUER R. O. Réfractions des groupes et des liaisons dans les organosilicones liquides . . . C. P. 104
SAUER R. O. et MEAD D. J. Les moments des polyméthylpolysiloxanes linéaires et cycliques . . . C. P. 103
SAUNDERS H. L. et TRESS H. J. Agglomération par frittage . . . C. P. 129
SAUNDERS K. W. et TAYLOR H. A. La photolyse de l'acétone en présence de mercure . . . C. P. 53
SAVON L. Voir THIBON H . . . C. P. 137
SAWYER F. G. et OTHMER D. F. Adsorption des vapeurs de solvant sur du charbon activé commercial . . . C. P. 34
SAYLOR J. H. Voir FIELD F. H . . . 34
SCALETTAR R. Voir FELD B. T . . . 129
SCALLET B. L. Les solutions de zéine en tant que systèmes association-dissociation . . . 151
SCANDONE F. et LÉONE G. Étude de la transmission et de la réflexion dans les lames minces d'indice inférieur à l'unité . . . 20
SCATCHARD G. et EPSTEIN L. F. Calcul des propriétés thermodynamiques et association des solutions d'électrolytes . . . C. P. 20
SCHALLAMACH A. Cristallisation dans un ballon de caoutchouc gonflé . . . C. P. 48
SCHATZ E. R. Voir NEDDERMEYER S. H . . . 81
SCHEIBEL E. O. et JENNY F. J. Représentation des données relatives aux constantes d'équilibre . . C. P. 28
SCHEIBEL E. O. et OTHMER D. F. Hydrocarbures. Chaleurs spécifiques et puissance nécessaire pour la compression . . . C. P. 26
SCHEINBERG H. Voir EDSALL J. T . . . 104
SCHERR R. Voir SOMMERS H. S . . . C. P. 75
SCHERRER P. Nouveaux résultats fournis par les recherches physiques sur le noyau . . . C. P. 1
SCHERRER P. et BARTLE W. Courbes d'hystérésis des cristaux de PO_4D_2K . . . C. P. 9
SCHERRER P. et WEAFFLER H. Réaction du noyau du fluor avec des neutrons rapides . . . C. P. 1
SCHLESINGER H. I. Voir FINHOLT A. E . . . 141
SCHMID R. Voir GERO L . . . C. P. 43
SCHMIDT E. O. Voir CERADINI G . . . 101
SCHNEIDER W. G. Voir HENRIQUES F. C . . . C. P. 61
SCHŒNBERG D. Voir DÉSIRANT M . . . 10
SCHŒNBERG D. Voir LAURMANN E . . . 101
SCHOFIELD R. K. Calcul des aires superficielles par des mesures d'adsorption négative . . . 82
SCHOFIELD R. K. Voir SARIC S. P . . . C. P. 68
SCHOLANDER A. Voir COLLENBERG O . . . C. P. 125
SCHOMAKER V. Voir DONOHUE J . . . 137
SCHOMAKER V. et O'GORMAN J. M. Étude par diffraction électronique du monomère de l'acide formique . . . 102
SCHOMAKER V. et SHAFFER P. A. Nouvelle étude de l'hexaméthylènetétramine par diffraction électronique . . . 50, 138
SCHONNE P. Voir VASSY Mme A . . . C. P. 121
SCHOPMEYER H. H. Voir DIETZ A. A . . . C. P. 55
SCHRÖDINGER E. Statistical Thermodynamics . . . 44
SCHRŒDER C. A. Voir HOWLAND B . . . 115
SCHUBERT J. Voir BOYD G. E . . . 156
SCHUBERT K. Voir NOWOTNY H . . . C. P. 111
SCHULMAN J. H., EVANS L. W., GINTHER R. J. et MURATA K. J. La luminescence sensibilisée de la calcite activée au manganèse . . . 94
SCHULMAN J. Surface de séparation huile-eau . . . C. P. 60
SCHULTZ T. H. Voir OWENS H. S . . . C. P. 106
SCHULTZ H. L. Fréquencemètre pour impulsions fortuites ou également espacées . . . 90
SCHULTZE H. Sur un nouveau système périodique des éléments . . . C. P. 101
SCHULZE G. E. R. Voir DEHLINGER U . . . C. P. 10
SCHUMB W. C. et MOREHOUSE C. K. Bromures inférieurs anhydres du celtium . . . 141
SCHUMB W. C., SEWELL E. F. et EISENSTEIN A. S. Observations sur la stabilité des systèmes baryum-hydrogène et zirconium-hydrogène . . . 147
SCHUSTER M. C. et FULLAM E. F. Préparation de matériaux pulvérisés pour le microscope électronique. 18
SCHUTTEVAER J. W., BONT M. J. DE et BROEK T. H. VAN DER. Détermination des probabilités de transsition relative de quelques triplets dans les spectres des atomes de calcium et de strontium . . . 70
SCHWAB G. M. et PHILINIS J. Réactions de la pyrite de fer : décomposition thermique, réduction par l'hydrogène et oxydation par l'air . . . 140
SCHWARZENBACH G. Acides, bases et constituants des complexes . . . C. P. 124
SCHWEERS J. Voir KEESOM W. H . . . C. P. 135
SCHWERTZ F. A. Voir BROW J. E . . . 82
SCHWEYER H. E. Méthode de mesure des dimensions des particules . . . C. P. 36
SCHWOB Y. Sur la dissociation thermique de la dolomite. Influence de faibles quantités de fondants. C. P. 87
SCOTT R. A. Voir GUNN A. F . . . C. P. 134
SCOTT A. B. et TARTAR H. V. Propriétés électrolytiques des sels d'ammonium quaternaires à chaîne paraffinique . . . C. P. 56
SCOTT A. B., TARTAR H. V. et LINGAFELTER E. C. Propriétés électrolytiques des solutions aqueuses d'octane sulfonate d'octyltriméthylammonium et de décane sulfonate de décyltriméthylammonium. C. P. 56
SCOTT R. B. Voir BRICKWEDDE F. G . . . C. P. 15
SCOTT R. L. et MAGAT M. La thermodynamique des solutions de hautes polymères. I. L'énergie libre de mélange de solvants et de polymères à distribution hétérogène. II. La solubilité et le fonctionnement d'un polymère à distribution hétérogène . . . C. P. 19
SCOTT T. R. Voir COWLEY J. M . . . 109
SCROCCO E. Voir BERNARDINI G . . . 120
SCROCCO E. Voir CONVERSI M . . . 40
SCROCCO E. Voir FESTA C . . . 36
SEABORG G. T. et SEGRÉ E. Les éléments transuraniens. 127
SEABORG G. T., WAHL A. C. et KENNEDY J. W. Séparation par diffusion thermique des isotopes ordinaires des radioactifs de l'hydrogène . . . C. P. 3
SEAGREN G. W. Voir YOUNG G. H . . . C. P. 32
SEATON S. L. Vitesse de production des électrons dans l'ionosphère . . . 121
SEDGWICK W. F. Vérification des calculs numériques de Sir James Jeans . . . 7
SEGELER C. G. Voir CLINE C. R . . . C. P. 24
SEGELER C. G. Voir VANDAVEER F. E . . . C. P. 64
SEGOND R. Voir HERENGUEL J . . . C. P. 71, 133
SEGLM L. Chaleur latente de vaporisation et pression de vapeur . . . C. P. 118
SEGRÉ E. Voir CHAMBERLAIN O . . . 131
SEGRÉ E. Voir SEABORG G. T . . . 127
SEGUIN M. Étude de mélanges liquides binaires chloroforme + cétone . . . C. P. 124
SELENYI P. et SZEKELY N. Effet de la torsion sur des disques de rectifieurs au sélénium . . . 89
SELIGAM R. L'organisation de la recherche métallurgique . . . C. P. 127
SELIGMAN B. Voir ANDERSON R. B . . . 158
SELTZ H. et DUNKERLEY F. J. Étude thermodynamique du système étain-bismuth . . . C. P. 94
SELTZ H., DUNKERLEY F. J. et WITT B. J. DE. Chaleurs spécifiques et entropies de MnO_3 et WO_3. C. P. 52
SELWOOD P. W. Voir EISCHENS R. P . . . 88, 155
SEMERANO G. et CAPITANIO V. Liaison d'hydrogène et potentiel d'oxydo-réduction . . . C. P. 92

SEN B. Problèmes d'élasticité à deux dimensions. Contraintes sur les bords 83
SEN S. N. Carte de densité électronique dans un cristal d'antraquinone .... C. P. 102
SEN R. Voir CHAKRAVARTY K. M. 155
SEN GUPTA N. C. Voir REID A. 53
SENNETT R. S. Voir BURTON E. F. 91
SENNEVILLE Mlle C. DE. Voir BASTIEN P. .... C. P. 95
SEREN L. Circuit pour échelle de 10 diviseurs penta 92
SEREN L., FRIEDLANDER H. N. et TURKEL S. H. La réaction $^{88}Sr_{86}$ (n, γ) $^{88}S_{87}$ produite par les neutrons thermiques 129
SEREN L., FRIEDLANDER H. N. et TURKEL S. H. Sections efficaces d'activation par neutrons thermiques 129
SEREN L., ENGELKEMEIER D., STURM W., FRIEDLANDER H. N. et TURKEL S. Le $^{48}Cd_{115}$ de 43 jours 128
SERPE J. Sur la quantification du problème de l'interaction d'un oscillateur linéaire harmonique et du rayonnement 2
SERPE J. Remarques sur le champ de rayonnement mésique .... C. P. 100
SEWELL E. F. Voir SCHUMB W. C. 147
SHAFFER P. A. Oscillations anisotropiques dans les cristaux d'hexaméthylènetétramine 139
SHAFFER P. A. Voir SCHOMAKER V. 138
SHAFFER P. A., SCHOMAKER V. et PAULING L. Utilisation des cartes perforées dans les déterminations des structures moléculaires. I. Calculs des structures cristallines 50
SHAFFER P. A., SCHOMAKER V. et PAULING L. Utilisation des cartes perforées dans les déterminations des structures moléculaires. II. Calculs de la diffraction électronique 50
SHAFFER W. H. Les spectres infrarouges des molécules XY_3Z à symétrie axiale. I. Énergies de vibration-rotation .... C. P 43
SHAFFER W. H. et NEWTON R. R. Forces centrales et forces de valence dans les molécules XY_2 courbées symétriques .... C. P. 39
SHAND W. et SPURR R. A. La structure moléculaire de l'ozone .... C. P. 62
SHANKLAND R. S. Voir WILSON R. R. 131
SHARMA O. P. Effet d'un champ magnétique transversal sur la magnétostriction longitudinale de Joule dans le nickel 12
SHARMA O. P. Calcul de la susceptibilité diamagnétique de Li^+, Na^+ et K^+ à partir de la distribution de charge de Thomas-Fermi 57
SHARMA O. P. Voir SARNA H. R. 37
SHAPLEY A. H. L'application des données solaires et géomagnétiques aux prévisions à courte échéance des conditions ionosphériques 41
SHAW A. E. Une source intense d'ions positifs pour les solides 63
SHAW T. M. L'élimination des erreurs dues à la polarisation des électrodes dans les mesures des constantes diélectriques des électrolytes .... C. P. 56
SHAXBY J. H. Voir HORNER R. G. 70
SHEARD H. Voir GRIME G. 7
SHEARD C. H. Voir HAMLY D. H. 104
SHEDLOVSKY L. Voir MILES G. D. .... C. P. 18
SHENK J. H., HODGE E. S., MORRIS R. J., PICKETT E. E. et BRODE W. R. Filtres en matière plastique pour le visible et le proche infrarouge 25
SHEPHERD W. C. F. Vitesse de l'onde de détonation autour du point d'initiation dans les explosifs brisants 142
SHEPHERD R. G. Voir BLOUT E. R. 23
SHEPPARD P. A. La résistance aérodynamique de la surface de la terre et la valeur de la constante de von Karman dans la basse atmosphère 35
SHEPPARD N. Voir STALLBERG-STENHAGEN S. 95
SHEPPARD N. et SUTHERLAND G. B. B. M. Spectre infrarouge de C_nD_{2n+2} et « fréquence de longue chaîne » dans les paraffines 71
SHEPPARD C. W. et BURTON V. L. Les effets de la radioactivité sur les acides gras .... C. P. 100
SHERRILL M. S., KING C. B. et SPOONER R. C. Le potentiel d'oxydation des perchlorates céreux-cériques .... C. P. 69
SHERWIN C. W. Délais dans la durée de déclanchement des compteurs de Geiger-Müller 92
SHIPMAN J. D. Voir HOWLAND B. 115
SHIVE J. N. Chauffage et refroidissement des éléments de bolomètres 70
SHKLOVSKY J. S. Émission d'ondes radio par la galaxie et le Soleil 122
SHOMATE C. H. Chromites de fer et de magnésium. Chaleurs spécifiques aux basses températures. C. P. 28
SHOMATE C. H. Chaleurs spécifiques à basse température de l'oxyde de titane (Rutile et anatase) 32
SHOMATE C. H. Chaleurs spécifiques à basse température de VCl_2 et VCl_3 32
SHOMATE C. H. Les chaleurs spécifiques à basse température des métatitanates de fer, de calcium et de magnésium .... C. P. 118
SHOMATE C. H. Les chaleurs spécifiques de TiO_3Na_2, $Ti_2O_5Na_2$ et $Ti_3O_7Na_2$ aux basses températures. C. P. 118
SHOMATE C. H. et COOK O. A. Chaleurs spécifiques aux basses températures et enthalpies aux hautes températures de $Al_2O_3.3H_2O$ et $Al_2O_3.H_2O$ 32
SHOMATE C. H. et NAYLOR B. F. Capacités calorifiques moléculaires à haute température de l'oxyde d'aluminium du sulfate d'aluminium, du sulfate de potassium, du sulfate d'ammonium et du bisulfate d'ammonium .... C. P. 81
SHOMATE C. H. Voir TORGESON D. R. 147
SHORT L. N. Voir ALBERT A. .... C. P. 78
SHOTT-IVOVA E. Voir SYRKIN J. .... C. P. 40
SHREVE N. R. et TONER R. K. Formation de Cl_2Ba à partir de SO_4Ba et Cl_2Ca .... C. P. 65
SHULL F. B. Voir CORK J. M. 130
SHULL C. G. Voir ELKIN P. B. .... C. P. 35
SHULL C. G. et ROESS L. C. Diffusion des rayons X sous de petits angles par les solides finement divisés. I. Théorie générale approximative et applications 75
SHULTZ J. F. et ELMORE G. V. Le système nitrate d'ammonium, ammoniaque, eau. Tension de vapeurs partielles et densités des solutions .... C. P. 16
SHUTT R. P. Quelques résultats expérimentaux concernant les mésotons .... C. P. 73
SHUTT R. S. Voir BLOOMQUIST C. R. .... C. P. 140
SICKMAN D. V. Voir KOSSIAKOFF A. .... C. P. 78, 104
SIDGWICH N. V. et SPRINGALL H. D. Énergie de la liaison Hg-C et chaleur d'atomisation du carbone. C. P. 66
SIDHU S. S. Voir CHATTERJEE G. P. 108
SIDHU S. S. et DAUBERT B. F. Études aux rayons X des glycérides. II. Analyse par diffraction des triglycérides triacides synthétiques 137
SIDHU S. S. Voir LETNER H. R. 155
SIEGBAHN K. et DEUTSCH M. Le schéma de décroissance de Cs_{134} 130
SIEGEL S. Sur la cinétique de la transformation ordre-désordre dans Cu_3Au .... C. P. 58
SIGURGEIRSSON T. et YAMAKAWA A. Décroissance des mésons stoppés dans les matériaux légers 119
SILBIGER G. et BAUER S. H. La structure des hydrures de bore. VII. Le borohydrure de glucinium B_2H_8Gl. C. P. 111
SILLEN L. Voir AURIVILLIERS B. .... C. P. 47
SILLER C. W. Pigments à l'oxyde de zinc. Surface active et activité catalytique .... C. P. 65

SILVA J. W. et CHENEVEY J. E. Densité des solutions de sulfate d'aluminium.................. C. P. 30
SILVER R. Entropie de mélanges saturés liquide-vapeur et la règle de Trouton.................. C. P. 51
SILVER S. Les énergies de rotation-vibration des molécules ZXY_2 planes. II. L'hamiltonien de la mécanique quantique et les valeurs de l'énergie... C. P. 45
SILVER S. et EBERS E. S. Les énergies de vibration-rotation des molécules ZXY_2 planes. I. Les modes de vibration et les fréquences.................. C. P. 44
SILVERMAN D. C. Voir BLOUT E. R........ C. P. 78, 105
SILVESTRONI P. Voir CAGLIOTI V.................. 154
SILVESTRONI P. et SARTORI G. Étude des produits par co-déposition électrolytique de cuivre et de nickel à partir des solutions d'oxalates complexes.......... 154
SIMHA R. Influence de la flexibilité moléculaire sur la viscosité intrinsèque, la sédimentation et la diffusion des hauts polymères.................. C. P. 11
SIMHA R. Voir MONTROLL E. W.............. C. P. 13
SIMON E. Voir STEARNS R. S.................. 150
SIMON J. Contribution à l'étude des aberrations du troisième ordre d'un système centré.............. 65
SIMONET R. La chaleur.................. 125
SIMONS C. F. E. Absorption de l'or et de l'argent sous vide dans la région de l'ultraviolet.................. 70
SIMONS J. H. et GLASSER J. Un détecteur chimique pour les rayons moléculaires.............. C. P. 14
SIMONS J. H. et POWELL M. G. Propriétés du tétrachlorure de vanadium.................. C. P. 87
SIMONS J. H. et SMITH R. K. L'entropie de vaporisation et la densité des liquides à leur point d'ébullition.................. C. P. 7
SIMONS E. L. et RICCI J. E. Le système ternaire-sulfate d'argent, acide sulfurique, eau à 25° C......... C. P. 119
SIMPSON J. A. Compteur proportionnel de précision pour particules α.................. 103
SIMPSON O. Conductivité des pellicules de séléniure de plomb déposées par évaporation.................. 100
SIMPSON O. Voir BLACKWELL D. E.................. 102
SIMPSON O. Voir SOSNOWSKI L.................. 61
SIMPSON F. W. Écoulement de fumée à travers un orifice percé dans une cavité résonnante............ 54
SINCLAIR D. Diffusion de la lumière par les particules sphériques.................. 104
SINGER S. J. Sur la dépendance de la concentration des vitesses de sédimentation et de diffusion des macromolécules en solution. Préliminaire.................. 149
SINGH J. et RAMULU S. Étude spectroscopique de l'étincelle non condensée entre électrodes de cuivre, dans trois cas différents et sous diverses pressions.... 25
SINGH N. L. Bandes du carbone sous haute pression et leur relation avec le système de Swan............ 27
SINGWI K. S. Voir AGARWALA B. K.................. 134
SINHA S. P. Voir PEARSE R. W. B.................. 95
SIRKAR S. C. et BISHUI B. M. Sur les spectres Raman à basse température. Cas des dérivés du benzène..... 74
SIRKAR S. C. et SAHA N. N. Cellulose hydratée de la fibre de jute.................. C. P. 83
SISCO F. T. Le phosphore dans la métallurgie... C. P. 128
SISLER H. H. et CORY J. C. Les composés d'addition des tétrachlorures du groupe IV *a* avec le diphényléther et l'anisol.................. 145
SIZOO G. J. et EIJKMAN C. Capture de neutrons en résonance dans l'aluminium.................. C. P. 98
SKAU E. L. Voir WAKEHAM H. R. R....... C. P. 21, 89
SKLAR A. L. Niveaux d'énergie et couleur des polyméthines.................. C. P. 42
SKLAR A. L. Absorption des dérivés polysubstitués du benzène.................. C. P. 43
SKOBELTZYN D. V., ZATSEPIN G. T. et MILLER V. V. L'extension latérale des gerbes d'Auger............ 119
SKORSKI R. Voir BENEDICKS C.................. 83
SLATIS H. Radiations β et γ de ^{239}U et ^{239}Np.......... 128
SLATTERY E. Voir BERNSTEIN S.................. 129
SLATTERY R. E. Voir PRESTON W. M.................. 131
SLEIGHT N. R. Voir SPEDDING F. H.................. 155
SLICHTER L. B. et BULLARD E. C. Les vues de Frenkel sur l'origine du magnétisme terrestre.................. 121
SMITH H. A. et FUZEK J. F. L'adsorption des acides gras sur les catalyseurs au nickel et au platine.... C. P. 138
SMITH J. C. Les diagrammes de solubilité des systèmes ternaires d'acétate d'éthylène-acide acétique-eau et acétate de vinyle-acétone-eau.............. C. P. 16
SMITH J. C. Le diagramme de solubilité du système benzène-pyridine-eau.................. C. P. 16
SMITH J. C. et DRESSEL R. F. Solubilités du système ternaire aniline-toluène-eau.............. C. P. 30
SMITH L. C. et HAMMET L. P. L'acidité des solutions tamponnées et non tamponnées d'acide sulfurique dans le nitro-méthane.................. C. P. 90
SMITH L. C. Voir PRICE C. C.................. 151
SMITH G. F. et RICHTER F. P. Indicateurs d'oxydo-réduction obtenus par substitution dans le complexe fer-phénantroline-1,10-. Détermination du potentiel comme fonction de la concentration en acide. C. P. 31
SMITH L. G. La structure fine de la bande 3,35 μ de l'éthylène.................. C. P. 6
SMITH J. H. Étude photo-calorimétrique de l'oxydation de l'oxyde nitrique à basse pression......... C. P. 84
SMITH J. H. Étude de la vitesse d'oxydation de l'oxyde nitrique par les vapeurs d'acide nitrique............ 146
SMITH J. H. et DANIELS F. Étude de la cinétique de la réaction entre le pentoxyde d'azote et l'oxyde nitrique.................. 146
SMITH J. Voir BIDLER A.................. C. P. 55
SMITH A. J. Voir ROTH W. L.................. 136
SMITH R. K. Voir SIMONS J. H.............. C. P. 7
SMITH R. K. Voir TURKEVICH J.............. C. P. 86
SMITH A. L. Voir PITHA J. J.................. 93
SMITH A. L., ROSENSTEIN R. D. et WARD R. La préparation du séléniure de strontium et ses propriétés comme matériau de base pour les corps phosphorescents excitables par l'infrarouge.................. 93
SMITH C. L. Durcissement thermique des cristaux de cadmium.................. 139
SMITH K. M. Voir MARKHAM R.................. 62
SMITH N. O. Tensions de vapeur des solutions de sels chromiques.................. 34
SMYTH C. P. Voir WISWALL R. H.............. C. P. 40
SMITH I. C. P. Fissures en spirales dans les tubes de verre.................. 51
SMITH A. S. Analyse des mélanges ternaires contenant des composants non solubles en toutes proportions.................. C. P. 29
SMITH C. S. et BARRETT R. L. Appareils et techniques pour identification des composés chimiques par diffraction des rayons X.................. 77
SMITH J. S. Voir KIRSHENBAUM I.................. 144
SMITH G. V. Voir DAY M. J.................. C. P. 32
SMITH W. V. Détermination du spin nucléaire à partir de l'effet Stark des spectres de rotation dans le domaine des microlongueurs d'onde.................. 29
SMITH W. V., GARCIA DE QUEVEDO J. L., CARTER R. L. et BENNETT W. S. Stabilisation de la fréquence des oscillateurs à micro-ondes par les lignes de spectre... 102
SMITHSON F. Voir JOHNSON R.................. 85
SMOLUCHOWSKY R., LUCHT C. M. et HURD J. M. Effets de composition et de diffraction dans les micrographies aux rayons X.................. 30
SMORODINSKY J. Sur la diffusion des neutrons par les protons.................. C. P. 97
SMUDSKI P. A. Voir BURWELL R. L.................. 160

SMYTH C. P. Voir CONNER W. P. .... C. P. 72, 77
SMYTH C. P. Voir HANNAY N. B. .... C. P. 103
SMYTH C. P. Voir WISWALL R. H. .... C. P. 40
SNEDDON I. N. Contraintes dues à une force à l'intérieur d'un milieu élastique semi-indéfini 84
SNEDDON I. N. Voir DÉAN W. R. 84
SNEDDON I. N. Voir FRÖHLICH H. 143
SNŒK J. L. Influence des variations de courant sur le cycle d'hystérésis de barreaux ferro-magnétiques 11
SNŒK J. L. Facteurs déterminants de la perméabilité... 12
SNŒK J. L. Résonance gyromagnétique dans les ferrites. 58
SNŒK J. L. Décarburation de l'acier et problèmes annexes .... C. P. 131
SNŒK J. L. Effets de petites quantités de carbone et d'azote sur les propriétés élastiques et plastiques du fer .... C. P. 132
SNŒK J. L. Partie mécanique de la loi de Rayleigh sur l'hystérésis ferromagnétique .... C. P. 132
SNŒK J. L. Voir RATHENAU G. W. .... C. P. 129
SNŒK A. P. Voir HOOGSCHADEN J. 71
SNOW G. Voir GROSS E. 116
SNYDER H. S. L'espace-temps quantifié 50
SOLEILLET P. et PLOQUIN J. Sur une très courte durée de vie de l'atome de cadmium à l'état excité par la raie 2288 Å .... C. P. 1
SOLLNER K., CARR C. W. et ABRAMS I. La structure de la membrane de collodion et son comportement électrique. III. Les propriétés d'échange de base du collodion .... C. P. 136
SOMMER A. Alliages photoélectriques à base de métaux alcalins .... C. P. 57
SOMMERS H. S. Voir OLDENBERG O. .... C. P. 49
SOMMERS H. S. et SCHERR R. Radioactivité de ^{16}N et de ^{6}He .... C. P. 75
SOOLE B. W. Voir SOSNOWSKI L. 87
SOOLITTLE A. K. Mécanisme de l'action solvante. Influence de la forme et de la taille des molécules sur le pouvoir solvant en fonction de la température .... C. P. 122
SORBO W. DE. Voir ANDREWS D. H. 23
SOSNOWSKI L., SOOLE B. W. et STARKIEWICZ J. Présence de barrières photovoltaïques réparties au hasard dans les couches photoconductrices 87
SOSNOWSKI L., STARKIEWICZ J. et SIMPSON O. Cellules photoconductrices au sulfure de plomb 61
SOURDILLON A. Les aciers de remplacement .... C. P. 128
SOUTHWELL R. V. Existence de nouveaux types de sillages derrière un corps en mouvement 53
SPAEPEN J. Voir ITTERBEEK A. VAN .... C. P. 41
SPEAKMAN J. B. Voir THOMSON H. M. S. .... C. P. 83
SPEAKMAN J. C. Voir JONES B. .... C. P. 68
SPEAKMAN J. Réactivité des liaisons du soufre dans les fibres animales .... C. P. 47
SPEAKMAN J. Voir NEISH W. .... C. P. 48
SPEDDINGS F. H., VOIGT A. F., GLADROW E. M. et SLEIGHT N. R. La séparation des terres rares par échange d'ions. I. Cérium et yttrium 155
SPEDDING F. H., VOIGT A. F., GLADROW E. M., SLEIGHT N. R., POWELL J. E., WRIGHT J. M., BUTLER T. A. et FIGARD P. La séparation des terres rares par échanges d'ions. II. Néodyme et praséodyme 155
SPEDDING F. H., FULMER E. I., BUTLER T. A., GLADROW E. M., GOBUSH M., PORTER P. E., POWELL J. E. et WRIGHT J. M. La séparation des terres rares par échange d'ions. III. Séparations à l'échelle d'usine-pilote 156
SPENCE K. et TOWNEND D. Flamme à basse température et systèmes d'ignition en deux temps dans les mélanges éther-air à la température ordinaire. C. P. 64
SPENCER H. M. Propriétés thermodynamiques des trifluorure, trichlorure et trobromure de bore gazeux 77
SPINK J. A. Voir GREGORY J. N. 52
SPITZER L. La valeur analytique du changement de volume d'une substance minérale pendant la dissolution .... C. P. 30
SPONER H. Voir BECK C. A. .... C. P. 41
SPONER H. Voir CLEAVES A. P. .... C. P. 6
SPOONER R. C. Voir SHERRILL M. S. .... C. P. 69
SPRINGALL H. D. Voir SIDGWICH N. V. .... C. P. 66
SPURR R. A. Voir ROGERS M. T. 138
SPURR R. A. Voir SHAND W. .... C. P. 62
SQUIRES P. Voir KRAUS E. B. 79
STALLBERG-STENHAGEN S. et STENHAGEN E. Une balance enregistreuse du type horizontal pour la mesure des tensions superficielles 49
STALLBERG-STENHAGEN S., STENHAGEN E., SHEPPARD N., SUTHERLAND G. B. B. M. et WALSH A. Spectre infrarouge et structure moléculaire du phtiocérane ... 95
STALLCUP W. D. et WILLIAMS D. L'absorption infrarouge du cyanure d'argent .... C. P. 43
STARKIEWICZ J. Voir SOSNOWSKI L. 61, 87
STAUSSER P. Voir BLUM W. .... C. P. 60
STEACIE E. W. R. et BROWN E. A. Réaction des atomes d'hydrogène avec le butane .... C. P. 12
STEACIE E. W. R. et CUNNINGHAM R. L. La décomposition de l'éthane photosensibilisée par le mercure. IV. La réaction à haute température .... C. P. 17
STEACIE E. W. R. Voir DARWENT B. .... C. P. 17
STEACIE E. W. E. Voir HABEEB H. .... C. P. 53
STEACIE E. W. R. Voir HARRIS G. M. .... C. P. 12
STEACIE E. W. R. Voir LEROY D. J. .... C. P. 52
STEACIE E. W. R. et LEROY D. J. La polymérisation de l'éthylène photosensibilisée par les atomes de cadmium 5^1P_1 .... C. P. 53
STEACIE E. W. R., LEROY D. J. et POTVIN R. Les réactions du propane photosensibilisé par le cadmium. C. P. 53
STEARNS R. S. et WHELAND G. W. Méthode précise pour la détermination des constantes d'ionisation de quelques acides organiques faibles 152
STEARNS R. S., OPPENHEIMER H., SIMON E. et HARKINS W. D. Solubilisation par solutions d'électrolytes colloïdaux à longue chaîne 150
STECHERT D. G. Voir LICHT W. .... C. P. 8
STEFFES. Intérêt de l'emploi de l'air suroxygéné pour la combustion du gaz de haut fourneau ...... C. P. 65
STEHANOV A. Voir GROSS E. 67, 96
STEINOUX H. H. Vitesse de sédimentation. Suspensions concentrées floculées de poudres .... C. P. 36
STENHAGEN E. Voir STALLBERG-STENHAGEN S. 95
STENHAGEN E. Voir STALLBERG-STENHAGEN S. .. C. P. 96
STEPHANOFF I. Voir PRICE C. C. 151
STEPHENS S. Voir BRINSLEY F. .... C. P. 86
STEPHENSON S. T. Structure des spectres d'absorption des rayons X de $GeCl_4$ et $AsCl_3$ 29
STERICKER W. Protection des petites conduites d'eau de la corrosion. Discussion de cet exposé par Shuldener H. L. .... C. P. 32
STETKEWICZ J. D. Voir HIXSON A. W. .... C. P. 123
STEVENIN T. G. et ALLEN J. G. Relation entre les densités des hydrocarbures aliphatiques au point critique .... C. P. 7
STEVENS C. M. Voir NIER A. O. 44
STEVENSON D. P. La force des liaisons carbone-hydrogène et carbone-carbone .... C. P. 52
STEVENSON D. P. Ionisation et dissociation par bombardement électronique : butène-1 .... C. P. 70
STEVENSON D. P. Sur le spectre de masse de l'hydrogène et du deutérium 136
STEWART P. B. Voir KOBE K. A. .... C. P. 88
STEWARD E. G. Voir ROOKSBY H. P. .... C. P. 46
STEWART D. W. Voir HUTCHISON C. A. .... C. P. 3

STOCKMAYER W. H. Voir RABINOVITCH E. C. P. 15
STODDARD E. M. Cinétique de la réaction entre le chlore et l'oxyde nitrique C. P. 27
STODDART E. M. Cinétique de la réaction entre l'oxyde nitrique et le chlore C. P. 64
STOKES A. Voir LIPSON H. C. P. 58
STOKES A., PASCOE K. et LIPSON H. Étude aux rayons X de la nature du travail à froid des métaux. C. P. 58
STOKES R. H. La mesure des tensions de vapeur des solutions aqueuses par équilibrage bi-thermique en phase vapeur 112
STOKES J. J. Voir RUSSELL A. S. 159
STOKES A. R. Pression de radiation 95
STOKKINK G. Voir CAPRON P. C. C. P. 74
STONE K. G. et FRIEDMAN L. Spectre d'absorption dans l'ultraviolet et constante d'ionisation acide de la 8-hydroxyquinoléine 27
STOTT G. Voir ANGUS W. R. C. P. 103
STOUT J. W. et JONES W. M. Une détermination calorimétrique de l'énergie produite par le plutinium (239). 132
STRAIN C. V. Voir BAUM W. A. 43
STRIJLAND J. Voir MICHELS A. C. P. 103
STROSS F. H., GABLE C. M. et ROUNDS G. C. Les pressions de vapeur et quelques autres propriétés de la *di-i*-butylcétone et du *di-i*-butylcarbinol 112
STRUTT M. J. O. et ZIEL A. VAN DER. Méthodes pour compenser les fluctuations de courant 14
STRUTT M. J. O. et ZIEL A. VAN DER. Effets de retard des électrons dans des tubes à vide. I. Étude théorique. 15
STUART A. P. Voir GUEST R. M. C. P. 137
STUBBS A. L. Voir MORTON R. A. C. P. 25
STUDER F. J. Méthode de mesure de la distribution spectrale de l'énergie des sources de lumière de faible brillance 108
STULL D. R. et MAYFIELD F. D. Capacités calorifiques des hydrocarbures gazeux C. P. 26
STUMPERS F. L. Voir NIJENHUIS W. 13
STURDIVANT J. H. Voir PAULING L. 124
STURDIVANT J. H. Voir RUNDLE R. E. 140
STURM W. J. et ARNOLD G. P. La section efficace neutronique totale du dysprosium et du néodyme 131
STURM W. J. Voir FERMI E. 132
STURM W. Voir SEREN L. 128
SU G. J., HUANG P. et CHANG Y. M. Sur la compressibilité des mélanges gazeux 77
SUCKSDORFF E. Le gradient de potentiel du champ électrique à Kokkola (Finlande), pendant l'éclipse de Soleil du 9 juillet 1945 41
SÜE P. Application à la chimie et à la biologie des « indicateurs » radioactifs C. P. 2
SÜE P. Analyse quantitative par la variation d'activité spécifique d'un isotope radioactif ajouté C. P. 74
SÜE P. Chaleur de formation et numéro atomique. C. P. 117
SÜE P. Voir JOLIOT F. C. P. 2
SUGARMAN N. Voir ARNOLD J. R. 126
SUGDEN T., WALSH A. et PRICE W. Potentiels d'ionisation des molécules polyatomiques C. P. 40
SULLIVAN W. F. Voir JACOBSEN A. E. C. P. 140
SURUGUE J. Techniques générales du laboratoire de physique 48
SURUGUE J. Voir TE-TCHAO O. C. P. 2
SURYANARAYANA D. Voir BHAGAVANTAM S. 135
SUSSMAN S., NACHAD F. C. et WOOD W. Application de couches métalliques à l'aide d'un échange d'anions. C. P. 33
SUTER H. A. Voir FEIGL F. C. P. 114
SUTHERLAND G. B. B. M. Voir BLACKWELL D. E. 102
SUTHERLAND G. B. B. M. Voir DALY E. F. 24
SUTHERLAND G. B. B. M. Voir SHEPPARD N. 71
SUTHERLAND G. B. B. M. Voir STALLBERG-STENHAGEN S. 95
SUTHERLAND G. B. B. M. et VALLANCE JONES A. Emploi de radiations polarisées en analyse infrarouge 93
SUTHERLAND G. B. B. M., BLACKWELL D. E. et FELLGETT P. B. Emploi de cellules au sulfure de plomb en spectroscopie infrarouge 25
SUTHERLAND G. B. B. M., PHILPOTTS A. et TWIGG G. Spectre infrarouge et structure moléculaire du polymère de l'acétaldéhyde aux basses températures. C. P. 42
SUTRA G. Voir DARMOIS E. C. P. 90
SUTTON L. E. Voir PHILLIPS G. M. C. P. 25
SVESHNIKOV B. S. Absorption et phosphorescence des produits phosphorescents organiques excités par la lumière sous saturation 22
SWAIN C. G. Voir ROSS R. D. 145
SWAINGER K. H. Jauges de tension à filament électrique résistant permettant de mesurer des tensions importantes 4
SWANN W. F. G. Un effet possible du Soleil sur la radiation cosmique 116
SWANN W. F. G. et MORRIS P. A. La variation avec l'altitude et la latitude de la composante verticale de la radiation cosmique traversant 15 cm de plomb. 116
SWANN M. M. Voir PICKEN L. E. R. 76
SWANSON C. A. Voir JOHNSTON H. L. 33
SWEDLUND B. E. et ROBERTSON P. W. Cinétique de l'addition des halogènes sur les composés non saturés. VI. Les halogénures d'allyle. Catalyse par le chlorure de lithium et par l'acide bromhydrique C. P. 27
SWERN D. Interprétation électronique de la réaction des oléfines avec les peracides organiques 146
SWETNICK M. Voir KRUMBEIN A. 92
SWIERS H. Voir CLAY J. C. P. 73
SWIETOSLAWSKI W. Mesures ébulliométriques C. P. 121
SWIFT I. H. et RICHARDSON J. E. Friction interne dans les cristaux uniques de zinc 52
SWINBANK W. C. Rencontres des gouttelettes d'un nuage 159
SWINBANK W. C. Voir PRIESTLEY C. H. B. 36
SYKES W. P. Métallurgie du tungstène et du molybdène C. P. 128
SYRKIN J. et SHOTT-IVOVA E. Polarité et structure de quelques composés contenant de l'azote C. P. 40
SZASZ G. J. Voir ASTON J. G. 111
SZASZ G. J. Voir ASTON J. G. C. P. 66, 118
SZEKELY N. Voir SELENYI P. 89
SZILARD L. Voir FELD B. T. 129
SZILY F. K. Voir GERO L. C. P. 43

TABOR D. Désorption ou « fusion de surface » des films de lubrifiants C. P. 60
TABOR D. Voir BOWDON F. C. P. 72
TABOURY J. et GRAY E. Contribution à l'étude de la liaison d'hydrogène. Identification de phases par leurs spectres de rayons X dans le système antipyrine-hydroquinone C. P. 17
TABOURY F. J. Voir LECOMTE J. C. P. 104
TAGLIAFERRI G. Voir MURA A. 80
TAILLADE M. Mesure de la tension de vapeur du soufre solide C. P. 7
TALLEY S. K., LARSEN R. G. et WEBB W. A. Un appareil de laboratoire pour l'étude de la corrosion des coussinets C. P. 59
TAMRES M. Voir FROST A. A. 82
TANELLI R. Voir BACON R. F. C. P 45

TANFORD C. Théorie de la vitesse de combustion. I. Température et concentrations en radicaux libres au voisinage du front de la flamme; importance relative de la conduction de la chaleur et de la diffusion...... 144
TANFORD C. et PEASE R. N. Théorie de la vitesse de combustion. II. La loi de la racine carrée pour la vitesse de combustion.......................... 140
TANFORD C. et PEASE R. N. Concentrations d'équilibre en atomes et radicaux libres dans les flammes d'oxyde de carbone et rapport avec les vitesses de combustion. 144
TAN KOEN HIOK. Voir BURGERS W. G................ 138
TAPSELL H. J. et JOHNSON A. E. Fluage sous contrainte combinée de traction et de torsion. I........ C. P. 132
TAPSELL H. J. Voir WOOD W. A.............. C. P. 131
TARR O. F. Voir DARRIN M.................. C. P. 24
TARR O. F., DARRIN M. et TUBBS L. G. Traitement anodique de l'aluminium au bain d'acide chromique. C. P. 133
TARTAR H. V. Voir SCOTT A. B............... C. P. 56
TAUBE H. Catalyse de la réaction du chlore avec l'acide oxalique. Complexes du manganèse trivalent dans les solutions contenant de l'acide oxalique...... 160
TAUBE H. Voir HOCHHAUSER I. L.................. 146
TAYLOR H. A. Voir BEACHALL H. C........... C. P. 49
TAYLOR H. A. et FLOWERS R. G. La photolyse de l'azométhane en présence d'hydrogène....... C. P. 53
TAYLOR H. A. Voir SAUNDERS K. W.......... C. P. 53
TAYLOR G. B. Détermination par dosage des groupements terminaux de la relation entre la viscosité de solutions de nylon dans l'acide formique et le poids moléculaire.................................. 53
TAYLOR D. Le durcissement superficiel de l'acier. Quelques notes sur les matériaux courants et les méthodes de préparation.................. C. P. 130
TAYLOR M. D. Voir BROWN H. C.................... 145
TAYLOR E. G. et KRAUS C. A. Propriétés des solutions électrolytiques. XXVIII. Conductance de quelques sels dans le nitrobenzène à 25°.................. 152
TAYLOR E. G. Voir NORMAN-JONES R................ 26
TAYLOR M. H. Voir PERCIVAL................ C. P. 24
TAYLOR T. I. et GLOCKLER G. Une confirmation de la théorie de la diffusion thermique........... C. P. 3
TAYLOR R. J. Voir EDISBURY J. R.................. 69
TAYLOR W. J. Carrés moyens des longueurs et rayons moyens des molécules à longues chaînes non branchées avec empêchement de rotation interne............... 136
TAYLOR R. K. Mesure de l'adsorption sur silica-gel. C. P. 34
TAYLOR A. M. Voir CROOK A. W.................... 93
TAYLOR H. S. Voir GUYER W. R. F........... C. P. 38
TAYLOR H. S. et LIANG S. G. L'hétérogénéité des surfaces de catalyseurs. II. Oxyde de zinc-oxyde de chrome, oxyde manganeux-oxyde de chrome, gel d'oxyde chromique................................ 157
TAYLOR H. S. et LIANG S. C. L'hétérogénéité des surfaces de catalyseurs pour chimisorption. I. Oxyde de zinc.. 159
TAYLOR N. W. Mécanisme de la fracture du verre et des matériaux fragiles analogues................... 98
TCHERNIAVESKY A. Équivalence de la masse et de l'énergie....................................... 77
TEAGUE P. C. et FELSING W. A. Pressions de vapeur totale et partielle des mélanges binaires; dioxane et benzène à 25°.......................... C. P. 90
TEAL G. K., FISHER J. R. et TREPTOW A. W. Une nouvelle cellule photoélectrique utilisant l'effet photoconducteur développé sur le silicium. Quelques propriétés du silicium très pur...................... 17
TELKES M. L'efficacité des générateurs thermoélectriques. I.................................... 100
TELLER E. Voir FERMI E............................ 118
TEMKIN M. Mélanges de sels fondus comme solutions ioniques............................... C. P. 56
TEMPLETON D. H. Voir HOWLAND J. J................ 131
TENDELOO H. J. C., VERVELDE G. J. et ZWART VOORSPUIJ A. J. Comportement électro-chimique de substances échangeant des ions. Mesures de potentiel à des racines de plantes................. C. P. 92
TENSELDAM C. A. Voir MICHELS A.................. 78
TEORELL T. Théorie quantitative des réactions de précipitation.................................. C. P. 48
TEREM H. N. Sur la dissociation du nitrate de glucinium.................................. C. P. 116
TER HAAR D. Moment angulaire du système solaire.... 42
TERISCH H. VON. La question de la vérification théorique des propriétés optiques des plagioclases. C. P. 10
TERNISIEN J. et MELOT H. F. Recherches sur la catalyse d'oxydation.............................. C. P. 115
TERRIEN J. La cellule photoélectrique................ 125
TE-TCHAO O. et SURUGUE J. Sur le rayonnement de faible énergie du radio-actinium............. C. P. 2
TETLOW K. S. Lames en chlorure d'argent pour spectroscopie infrarouge................................ 70
THACKERAY A. D. Un phénomène solaire de courte vie et à grande latitude.............................. 122
THEILHEIMER W. Voir ERLENMEYER H........ C. P. 35
THELLIER E. Voir ROQUET J.................. C. P. 77
THIBAUD J. Les particules ultra-légères accompagnant l'émission β........................... C. P. 97
THIBON H., MAILLARD A. et SAVON L. L'alumine activée : sa préparation, ses propriétés, sa nature..... C. P. 137
THIELE E. W. Transfert de matière ou de chaleur entre un granule solide et un fluide en écoulement. État présent de la théorie.............................. 33
THIENCHI N. Métallurgie des poudres; étude du kovar concentré.................................. C. P. 58
THIESSE X. Voir FOURNIER M................. C. P. 81
THIRUVENKATACHAR V. R. Voir MADHAVARO B. S...... 3
THOMAS A. Voir BLOUT E. R......................... 23
THOMAS L. Voir ROOKSBY H.................. C. P. 47
THOMAS L. Voir WOOSTER W.................. C. P. 46
THOMPSON F. C. et TYLDESLEY W. R. Détermination de la limite de proportionnalité des fils............. 4
THOMPSON M. Méthode de mesure du pH dans les bains de dépôt électrolytique de cyanures alcalins.. C. P. 57
THOMPSON A. R. et MOLSTAD M. C. Isothermes de solubilité et de densité des solutions de nitrates de potassium et d'ammonium dans l'isopropanol..... C. P. 67
THOMPSON H. W. Voir FLETT M. S. C................ 71
THOMPSON H. W. Voir MANN J....................... 71
THOMSON H. M. S. et SPEAKMAN J. B. Propriétés frictionnelles de la laine........................ C. P. 83
THOMSON G. W. Voir CALINGAERT G.......... C. P. 7
THORN G. D. Voir NORMAN-JONES R.................. 26
THORNDIKE A. M. La détermination expérimentale des intensités des bandes d'absorption dans l'infrarouge. III. Bioxyde de carbone, méthane et éthane......... 106
THORNDIKE A. M., WELLS A. J. et BRIGHTWILSON E. Détermination expérimentale des intensités de bandes d'absorption dans l'infrarouge. II. Mesures avec l'éthylène et l'oxyde nitreux.......................... 72
THORNHILL R. S. Emploi des sels de zinc, de manganèse et de chrome comme inhibiteurs de corrosion. C. P. 33
THORNTON M. H. Voir BROOME F. K....... C. P. 61, 119
THORPE R. E. et LARSEN R. G. Dispersion spécifique des hydrocarbures purs.................... C. P. 25
THORVALDSON T. et BAILEY E. C. La capacité calorifique des solutions aqueuses d'acide fluorhydrique. C. P. 122
THRING M. W. Application des principes de similitude aux systèmes de transport thermique............... 32
TICHO H. K. Une nouvelle détermination de la vie moyenne des mésons à l'altitude de 11 500 pieds..... 116
TILTERTON E. W. et FITCH V. C. Générateur d'impulsions.. 90

Times Trade Eng., 1945, 57, p. 11. — Applications industrielles de l'uranium .... C. P. 128
TOBKE J. W. Voir DEAN M. R. .... C. P. 121
TODD S. S. Voir WADDINGTON G. 34
TODD S. S., OLIVER G. D. et HUFMANN H. M. Chaleurs spécifiques, chaleurs de fusion et entropies des six pentènes 111
TOLANSKY S. Contributions nouvelles à l'interférométrie et applications à l'étude des cristaux.. C. P. 9
TOLANSKY S. Lois de la structure nucléaire déduite des spins nucléaires .... C. P. 37
TOLANSKY S. Spectroscopie à haut pouvoir de résolution 47
TOLANSKY S. et WILCOCK W. L. Topographie d'une face d'un cristal de diamant .... C. P. 82
TOLBERT B. M. Synthèse à partir du gaz carbonique de méthanol et d'iodure de méthyle à carbone radioactif 146
TOLBERT B. M. et BRANCH G. E. K. Spectre des ions positifs à double charge de quelques colorants dérivés du *p-p'*-diaminotriphénylméthane 73
TOMBS B. A. Voir HARTLEY G. S. .... C. P. 112
TOMES G. A. R. et BRIAN M. V. Méthode électronique de détection des mouvements des scarabées dans le sol. 123
TOMPKINS E. R. Voir HARRIS D. H. 156
TOMPKINS E. R. et MAYER S. W. L'échange d'ions comme méthode de séparations. III. Études sur l'équilibre des réactions des complexes de terres rares avec les résines synthétiques échangeurs d'ions 156
TOMPKINS E. R., KHYM J. X. et COHN W. E. L'échange d'ions comme méthode de séparations. I. La séparation des radio-isotopes produits par la fission, comprenant des terres rares, par élution complexe au moyen de résine amberlite 155
TONER R. K. Voir SHREVE N. R. .... C. P. 65
TONG L. K. J. et KENYON W. O. Chaleurs de polymérisation. II. Quelques esters de l'acide méthylacrylique .... C. P. 119
TONG L. K. J. et KENYON W. O. Chaleurs de polymérisation. III. Styrène et styrènes substitués 145
TONGIORGI V. Sur la structure fine des courbes zénithales de la radiation cosmique 40
TONGIORGI V. Voir COCCONI G. 39, 40
TORALDO DI FRANCIA G. Théorie photochimique de la vision 69
TORDA L. Voir WARD A. F. H. .... C. P. 135
TORGESON D. R. et SHOMATE C. H. Chaleurs de formation de $3CaO.B_2O_3$, $2CaO.B_2O_3$, $CaO.B_2O_3$ et $CaO.2B_2O_3$ 147
TOUSCHEK B. Excitation des noyaux par les électrons.. 128
TOUSEY R. Voir BAUM W. A. 43
TOUSEY R. et HULBURT E. O. Brillance et polarisation du ciel diurne à diverses altitudes au-dessus du niveau de la mer 113
TOWNEND D. Voir JONES R. .... C. P. 50
TOWNEND D. Voir SPENCE K. .... C. P. 64
TOWNES C. H., HOLDEN A. N. et MERRITT F. R. Spectres de rotation de quelques molécules linéaires dans le domaine voisin de 1 cm de longueur d'onde... 71
TRABACCHI G. C. Voir AGENO M. .... C. P. 37, 98
TRABACCHI G. C. Voir AMALDI E. .... C. P. 1
TRAPEZNIKOV A. Interaction des cristaux des acides gras hydratés avec les électrolytes; leur polymorphisme et leur équilibre avec les couches monoatomiques .... C. P. 140
TRAPEZNIKOV A. Transformation des cristaux d'acides gras en cristaux de savons métalliques et relation entre la température et la tension superficielle des couches monoatomiques .... C. P. 140
TRAUSTEL S. Calcul des équilibres gazeux par la résolution de deux équations à deux inconnues... C. P. 51
TRAVERS A. L'adsorption physique et l'adsorption chimique .... C. P. 24
TRELOAR L. R. G. Propriétés optiques du caoutchouc étiré 21
TREPTOW A. W. Voir TEAL G. K. 17
TRESS H. J. Voir SAUNDERS H. L. .... C. P. 129
TREYBAL R. E. Équilibres ternaires de liquides déduits des données binaires liquide-vapeur .... C. P. 30
TRILLAT J. J. La microradiométallographie .... C. P. 130
TRILLAT J. J. et BARRAUD J. Mesure des hautes tensions de crête par diffraction d'électrons 59
TROMBE F. et FOEX M. Réactions chimiques en phases hétérogènes. Une notion nouvelle : « Le volume équivalent » .... C. P. 13
TROMBE F. et FOEX M. Réactions chimiques en phases hétérogènes. Une notion nouvelle : « Le volume équivalent » .... C. P. 13
TROTTER J. Voir PRESTON G. .... C. P. 46
TRUMP J. G. L'isolement des hauts voltages dans le vide 60
TSAÏ B. Voir BIZETTE H. .... C. P. 5
TSAÏ L. S. et CHUANG K. Y. Charbon de bois de coque de noix de coco. Influence sur l'activité de celui-ci, de la concentration en chlorure de zinc et en acide chlorhydrique .... C. P. 34
TSAO P. H. Voir HALL T. A. 111
TSAO U. Voir BAKER E. M. 33
TSIANG S. T. Les caractéristiques du noyau composé $^{8}_{3}Li$ et la résonance mixte .... C. P. 37
TSIEN S. T. Voir HO Z. W. .... C. P. 75
TSIEN S. T., BACHELET M. et BOUISSIÈRES G. Parcours et structure fine des rayons X du protoactinium. C. P. 76
TSIEN S. T., HO Z. W. et FARAGGI Mme H. Sur l'énergie de fission du thorium .... C. P. 99
TUBBS L. G. Voir DARRIN M. .... C. P. 24
TUBBS L. G. Voir TARR O. F. .... C. P. 133
TULLEY T. Coefficients négatifs. Résistance. Température des minces films de bismuth obtenus par évaporation .... C. P. 60
TÜNG J. Y. Voir GLOCKLER G. .... C. P. 4
TUNNICLIFF D. D. Voir GRAY H. F. 96
TUPPER S. J. Voir HILL E. H. 4
TURKEL S. H. Voir GOLDHABER M. 74
TURKEL S. H. Voir MUELHAUSE C. O. 129
TURKEL S. H. Voir SEREN L. 128, 129
TURKEVICH J. et SMITH R. K. Théorie unitaire des réactions catalytiques des hydrocarbures .... C. P. 86
TURNBULL D. Voir PRUTTON C. F. .... C. P. 27, 32
TURNER C. H. M. et LEWIS W. E. Conductibilité électrique dans les solides amorphes isolants 56
TUWINER S. B. Voir OSBORN W. H. .... C. P. 128
TWEEDIE M. Voir DOLE W. .... C. P. 37
TWIGG G. Voir SUTHERLAND G. .... C. P. 42
TYLDESLEY W. R. Voir THOMPSON F. C. 4
TZU H. Y. Constantes universelles dans la théorie de Blackett 114

UBBELHODE A. R. et WOODWARD I. Structure et propriétés thermiques des cristaux. VI. Le rôle des liaisons hydrogène dans le sel de Rochelle .... C. P. 110
UBBINK J. B. et HAAS W. J. DE. Appareil de mesure de la conductivité thermique spécifique des gaz à basses températures 78
UBBINK J. B. et HAAS W. J. DE. Conductibilité thermique de l'hélium 78
UNNA P. J. H. Ondes marines 35
URBACH F., PEARLMAN D. et HEMMENDINGER H. Substances luminescentes sensibles à l'infrarouge 23
UREY H. C. Voir HUTCHISON C. A. .... C. P. 3
UREY H. C. Voir KIRSHENBAUM I. .... C. P. 38

Urick R. J. Méthode de vitesse du son pour déterminer la compressibilité de substances finement divisées . . . 100
Urry W. Les radioéléments dans les systèmes instables . . . C. P. 37
Ursell F. Voir Barber N. . . . 35

Vago E. et Barrow R. Nouvelles raies ultraviolettes dans les spectres de SSi, SeSi et TeSi . . . C. P. 42
Vago E. E. Voir Flett M. S. C. . . . 71
Vallance Jones A. Voir Sutherland G. B. B. M. . . . 93
Vallarta M. S. et Freg A. A. Le nom de l'élément 23 . 134
Vallarta M. S., Perusquia M. L. et Oyarzabal J. La détermination du signe et du spectre d'énergie de la radiation cosmique primaire . . . 115
Valley G. E. et Anderson H. H. Comparaison des rapports d'abondance des isotopes du fer terrestre et du fer météorique . . . 138
Vandaveer F. E. et Segeler C. G. Combustion partielle des gaz avec insuffisance d'air . . . C. P. 64
Vandebelt J. M. Voir Doub L. . . . 106
Vanna T. Voir Cocconi G. . . . 120
Varela A. A. Effet d'une différence de potentiel constante sur l'amorçage d'une décharge de radiofréquence . . . 18
Vassy Mme A., Schonne P. et Vassy E. Sensibilité spectrale des émulsions Lippman non chromatisées. C. P. 121
Vaulchier de. La conduite du bain de chrome en présence d'impuretés . . . C. P. 126
Vavilov S. Quelques remarques sur la loi de Stockes . . 12
Veil Mlle S. Sur des anneaux multiples de Liesegang. C. P. 85
Veil Mlle S. Sur les anneaux doubles du phosphate de baryum . . . C. P. 109
Velghe C. Voir Hemptinne M. de . . . C. P. 44
Vellenga S. J. Voir Garret A. B. . . . C. P. 124
Venkatachaliengar K. Voir Madhavaro B. S. . . . 3
Venkateswarlu K. Variations avec la température des intensités des raies Raman . . . 27
Venturini J. D. Durcissement superficiel des aciers par diffusion intersolide suivie de nitruration. C. P. 93
Verdieck R. G. et Yntema L. L'électrochimie des bains d'halogénures d'aluminium fondus. I. L'aluminium comme électrode de référence . . . C. P. 21
Verdier E. T. Voir Bonnemay M. . . . C. P. 104
Verhagen C. J. D. M. Mesure de l'impédance dans des tubes à décharge . . . 18
Verhoek F. H. Voir Cochran C. N. . . . 142
Vernon W. H. J. La corrosion des métaux à l'air. C. P. 132
Vervelde G. J. Voir Tendeloo H. J. C. . . . C. P. 92
Verwey E. J. W. et Haayman P. W. Conductivité électronique et point de transition de la magnétite (Fe_3O_4) . . . C. P. 109
Verwey E. J. W., Haayman P. W. et Romeijn F. C. Propriétés physiques et arrangement des cations des oxydes à structure spinelle. II. Conductivité électronique . . . 56
Viallard R. Sur l'estimation, en phase gazeuse, des isotopes de l'hydrogène et de leurs formes allotropiques . . . C. P. 3
Viallard R. Sur les diamètres moléculaires de l'hydrogène, du deutérium et de l'hydrure de deutérium. C. P. 81
Vickery R. C. Adsorption sur le charbon de complexes organiques de terres rares . . . C. P. 136
Vidal G. Généralisation de la détection de certaine fragilité des aciers . . . C. P. 131
Vieillard R. Sur l'évolution des systèmes hétérogènes solide-gaz . . . C. P. 84
Vigneron L. Voir Bouissières G. . . . C. P. 89
Vigneron L. Voir Ho Z. W. . . . C. P. 75
Vinal G. Voir Craig N. . . . C. P. 57
Vincent W. B. et Hoard J. L. Structures des complexes de fluorures. Hexafluogermanate de rubidium. C. P. 27
Vincent-Geisse Mme J. Sur la dispersion de l'eau et de quelques alcools dans le proche infrarouge. C. P. 105
Vines R. G. Propriétés des explosifs liquides . . . 142
Vines R. G. et Mulcahy M. F. R. Stades initiaux de l'explosion de la nitroglycérine . . . C. P. 86
Vines R. Voir Bowden F. . . . C. P. 50
Vleck J. H. van. Note sur l'effet Zeeman de l'alun de chrome . . . C. P. 9
Vleck J. H. van. Voir Finkelstein R. . . . C. P. 10
Vogt P. Voir Ballay M. . . . C. P. 126
Voigt A. F. Voir Spedding F. H. . . . 155
Vold H. Stabilité des phases composées de palmitate de lithium et d'eau et de palmitate de lithium avec du chlorure de lithium et de l'eau . . . C. P. 96
Volger J. Voir Dijkstra L. S. . . . 57
Vonberg D. D. Voir Ryle M. . . . 42, 122
Vosburgh W. C. Voir Derr P. F. . . . C. P. 20
Vosburgh W. C. Voir Gould R. K. . . . C. P. 77
Vosburgh W. C. Voir Werbel B. . . . C. P. 4
Vosskuehler H. La solubilité du bismuth dans le magnésium . . . C. P. 130
Vought R. H. Dissociation moléculaire par bombardement électronique : étude de $SiCl^4$ . . . 16
Vries H. de. Voir Coster D. . . . C. P. 98
Vries H. de et Grœndijk H. Preuves infirmant l'émission spontanée de neutrons par l'uranium X . . . 128
Vries T. de. Voir Broene H. H. . . . 146
Vuilleumier C. Voir Duboux M. . . . C. P. 19

Wachter A. Emploi du nitrite de sodium comme inhibiteur de corrosion pour l'eau . . . C. P. 32
Wack P. E., Anthony R. L. et Guth E. Conductivité électrique des masses de GR-S et de caoutchouc naturel, chargées avec des noirs Shawinigan et R-40 . . 87
Waddington G., Todd S. S. et Huffman H. M. Détermination calorimétrique des chaleurs de vaporisation et des capacités calorifiques des vapeurs du n-heptane et du 2.2.3-triméthyl-butane . . . 34
Waffler H. Le noyau de l'atome et les rayons cosmiques . . . C. P. 97
Waffler H. Enveloppe électronique et noyau atomique . . . C. P. 97
Wagner E. C. Voir Runner M. E. . . . 137
Wagner C. D., Brown R. H. et Peters E. D. L'analyse des mélanges d'amines aliphatiques : dosage des amines aliphatiques tertiaires en présence d'amines primaires, secondaires et d'ammoniaque . . . 140
Wagner G. Chromage électrolytique sur le laiton. C. P. 21
Wahl A. C. Voir Chamberlain O. . . . 131
Wahl A. C. Voir Seaborg G. T. . . . C. P. 3
Waithman V. B. Voir Mackensie K. R. . . . 101
Waitkins G. Voir Mc Crosby C. R. . . . C. P. 62
Wakcham R. R. et Skau E. L. Détermination du pH des matières textiles . . . C. P. 21
Wakeham H. Voir Magne F. C. . . . 110
Wakeham H. et Skau E. L. Une méthode tensiométrique pour évaluer la surface de mouillabilité par la mesure de l'angle de contact . . . C. P. 89
Wakeman D. W. Voir Raynor G. V. . . . 154
Walchli O. Contribution à la connaissance de la structure de la cellulose . . . C. P. 112
Walchli O. Voir Frey Wyssling A. . . . 21
Walden G. H. Voir Greenberg A. L. . . . C. P. 11
Walden G. H. Voir Walton G. . . . C. P. 110
Walker W. C. Voir Zettlemoyer A. C. . . . 159

Walker R. D. Voir Morgen R. A. . . . . C. P. 29
Walker E. Voir Richards C. . . . . C. P. 47
Walker F. M. Voir Klotz I. M. 151
Walkup J. H. Voir Booth H. S. . . . . C. P. 67
Wall F. T. La thermodynamique statistique du caoutchouc. . . . . C. P. 47
Wall T. F. La fission atomique et le cyclotron. . C. P. 99
Wall F. T. et Beste L. F. Propriétés des polymères en fonction du degré de conversion. III. Poids moléculaire du GR-S polymérisé en cuves. 138
Walling C. et Briggs E. R. La polymérisation thermique du méthacrylate de méthyle. . . . . C. P. 113
Walling C., Briggs E. R. et Mayo F. R. La cinétique de la polymérisation thermique du styrène. . . C. P. 113
Walsh A. Spectre d'absorption de l'acétaldéhyde dans l'ultraviolet, dans le vide. . . . . C. P. 63
Walsh A. Spectre d'absorption des dérivés du benzène dans l'ultraviolet lointain III. 95
Walsh A. Voir Price W. C. P. 63
Walsh A. Voir Price W. C. 95
Walsh A. Voir Stallberg-Stenhagen S. 95
Walsh A. Voir Sugden T. . . . . C. P. 40
Walter J. et Beach J. Y. Méthode de distribution radiale en diffraction électronique. . . . . C. P. 10
Walters W. D. Voir Klute C. H. . . . . C. P. 113
Walton H. F. L'activité de l'acide *l-n*-dodécanesulfonique dans les solutions aqueuses. . . . . C. P. 125
Walton H. F. L'activité de l'acide chlorhydrique en solution dans l'acide *l-n*-dodécanesulfonique. C. P. 125
Walton G. et Walden G. H. La nature de l'hydratation variable de sulfate de baryum précipité. . . C. P. 110
Walton G. et Walden G. H. La contamination du sulfate de baryum précipité par les cathions monovalents. . . . . C. P. 110
Wang K. C. Neutron et proton négatifs. . . . . . . C. P. 73
Wang K. C. Méthodes proposées pour déceler le neutrino. 133
Ward R. E. Le dégazage des alliages d'aluminium. Procédé de double fusion. Fondant gazeux. Utilisation de sels comme fondants. . . . . C. P. 128
Ward N. E. Voir Nielsen J. R. . . . . C. P. 44
Ward A. F. H. et Torda L. Entropie de référence de l'adsorption. . . . . C. P. 135
Ward R. Voir Pitha J. J. 93
Ward R. Voir Primak W. 93
Ward R. Voir Smith A. L. 93
Ward H. T. et Kammermeyer K. Sédimentation au laboratoire. . . . . C. P. 140
Waring C. E. et Becker P. La « structure » dans les liquides et la relation entre les paramètres de l'équation d'Arrhénius pour les réactions en phase condensée. . . 86
Warnecke R., Guénard P. et Fauve C. Sur les effets de charge d'espace dans les tubes à modulation de vitesse à groupement par glissement. 89
Wasastjerna J. A. Une étude quantitative de la réflexion des rayons X par les chlorures de sodium et de potassium. . . . . C. P. 110
Wassermann A. Action du solvant sur les équilibres d'association. . . . . C. P. 28
Wataghin G. Gerbes de particules pénétrantes à l'altitude de 26 000 pieds. 116
Waterman H. I. Voir Lecomte J. . . . . C. P. 79
Waters W. A. La fission des glycols par les radicaux oxhydriles. . . . . C. P. 115
Watson A. G. D. Voir Lamont H. R. L. 14
Watson W. H. Voir Davison B. 134
Watson J. H. L. Effet du bombardement électronique sur le carbon black. 61
Watt G. W. Voir Lemons J. F. . . . . C. P. 14
Wattenberg A. Sources de photo-neutrons et l'énergie des photo-neutrons. 130
Wattenberg A. Voir Field R. 130
Wazer J. R. van et Goldber H. Mesure de l'élasticité des fluides de basse viscosité. 53
Wazer J. R. van. Voir Kistiakowsky G. B. . . C. P. 14
Weaffler H. Voir Scherrer P. . . . . C. P. 1
Webb W. A. Voir Talley S. K. . . . . C. P. 59
Weber K. et Asperger S. Photoréaction avec un coefficient de température négatif. . . . . C. P. 54
Weber S. Diffusion thermique dans les gaz. . . . C. P. 101
Weeks I. F. Voir Hirschfelder J. O. . . . . C. P. 39
Wehrli M. et Gutzwiler N. Tension de vapeur et spectres de bandes du dichlorure de tellure. . . C. P. 6
Wehrli M. et Milazzo. Modèle des forces de valence et dissociation de molécules polyatomiques. . . C. P. 25
Weigle J. Voir Dinichert P. . . . . C. P. 40
Weil L. Principe d'une méthode pour l'obtention rapide des surstructures. Application aux alliages du type Pt-Fe. . . . . C. P. 131
Weill A. Étude en vue d'applications pratiques du diagramme : fer-silicium jusqu'à 30 pour 100 de silicium. . . . . C. P. 70
Weil-Malherbe H. Voir Weiss J. . . . . C. P. 17
Weil-Malherbe H. et Weiss J. Quelques observations sur la photochimie des substances fluorescentes. I. L'extinction de la fluorescence à l'aide de l'oxyde nitrique et la formation photochimique de nitro-oxydes. . . . . C. P. 29
Weil-Malherbe H. et Weiss J. Diminution de la fluorescence par l'oxyde azotique. . . . . C. P. 50
Weil-Malherbe H. et Weiss J. Diminution réversible par l'oxygène de la fluorescence des hydrocarbures polycycliques. . . . . C. P. 50
Weinreich O. Les cathodes à oxydes. Leur développement expérimental, théorique et technique. 61
Weir J. Nitroglycérine et coton-poudre : un double centenaire. 123
Weiss J. Le mécanisme de quelques réactions ioniques en solution aqueuse. . . . . C. P. 64
Weiss J. Voir Kronberger H. 50
Weiss J. Voir Kronberger H. . . . . C. P. 25, 102
Weiss J. et Weil-Malherbe H. Quelques observations sur la photochimie des substances fluorescentes. II. Extinction de la fluorescence par concentration (self extinction). . . . . C. P. 17
Weiss J. Voir Weil-Malherbe H. . . . . C. P. 29, 50
Weissberger A. Voir Lu Valle J. E. 146, 147, 160
Weisskopf V. Voir Fermi E. 118
Weissler A., Fitzgerald J. W. et Resnick I. Détermination du poids moléculaire des polymères liquides par une méthode basée sur la vitesse du son. 86
Weissman S. I. Transfert d'énergie intramoléculaire. La fluorescence des complexes d'europium. . . C. P. 54
Weissman S. I. Voir Freed S. . . . . C. P. 6
Weisz R. S. Voir Laubencayer A. W. . . . . C. P. 66
Weitzmann A. Voir Bergmann E. . . . . C. P. 40
Weizsacher. Voir Bethe. . . . . C. P. 76
Welch L. M. Voir Ervell R. H. . . . . C. P. 29
Weller S. Voir Brinkley S. R. 145
Wells A. Voir Goldschmidt V. . . . . C. P. 56
Wells A. J. Voir Thorndike A. J. 72
Wells A. J. et Wilson E. B. Spectres Raman et infrarouge des molécules polyatomiques. XIII. Nitrométhane. . . . . C. P. 43
Weltmann R. N. Oscillation initiale dans un viscosimètre de torsion. 99
Wenger P. Voir Duckert R. . . . . C. P. 30
Went J. J. Phénomènes d'adsorption sur des surfaces métalliques massives, mesurées au moyen de résistances électriques de contact. . . . . C. P. 135
Werbel B., Dibeler V. H. et Vosburgh W. C. Ions complexes. VI. Les moments magnétiques de quelques ions complexes de Fe (III). . . . . C. P. 4

WERF C. A. VAN DER. Voir HOFFMAN K. R.... C. P. 119
WERNER A. Voir BAILEY K.................. C. P. 57
WERNICK S. Polissage électrolytique des métaux. C. P. 129
WERNLUND C. J. Voir BENNER H. L.......... C. P. 22
WEST C. D. Écoulement fluide à un petit orifice dû aux vibrations.................................... 6
WEST C. D. Voir BLOUT E. R....................... 23
WEST J. R. Quelques aspects industriels de l'adsorption. C. P. 134
WEST W. et MILLER W. E. Photosensibilisation et fluorescence dans les hydrocarbures aromatiques. C. P. 53
WESTHEIMER F. H. Calcul de l'énergie d'activation pour la racémisation du 2.2'-dibrome-4.4'-dicarboxydiphényle.................................... 144
WESTRUM E. F. Voir PITZER K. S.................. 34
WESTWICK F. Voir BUGGE P. E.............. C. P. 134
WEYGAND C. Sur l'arrangement moléculaire dans les cristaux liquides.......................... C. P. 12
WHEELER J. A. Mécanisme d'absorption des mésons négatifs.. 116
WHELAND G. W. Voir STEARNS R. S.................. 152
WHESTHEIMER F. H., JONES W. A. et LAD R. A. Influence électrostatique des substituants sur les vitesses de réaction. III. Effet de solvant.... C. P. 48
WHIPPLE F. L. et PAYNE-GAPOSCHKIN C. Synthèse théorique de spectres de supernova................ 44
WHITCOMB K. Le traitement thermique de l'acier 18-8 dans des bains de sel....................... C. P. 130
WHITE R. E. Voir OTHMER D. F.............. C. P. 30
WHITE C. F. Voir LI C. H.................. C. P. 64
WHITE J. G. Voir ROBERTSON J. M.................. 108
WHITE L. M. Voir JONES F. T............... C. P. 109
WHITE J. U. Voir GORE R. C........................ 92
WHITELEY A. H. Voir HARVEY E. N................... 53
WHITE MERRIL C. La guerre et l'or........... C. P. 128
WHITNEY R. M. Voir BUSWELL A. M.................. 72
WHITTAKER E. J. W. Frottement et usure............ 52
WHITTINGHAM G. Décomposition lumineuse de l'oxyde nitreux.. 23
WHITTINGHAM G. Voir GAYDON A. G................. 95
WIBBE R. Voir KRETSCHMER C. B............. C. P. 67
WICK G. C. Le principe de Huygens.................. 19
WICK G. C. Ralentissement des particules rapides...... 40
WICK A. N. Voir HARRIS R.................. C. P. 138
WIEBE R. Le système binaire gaz carbonique-eau sous pression................................. C. P. 55
WIEBE R. Voir OLESON A. P................ C. P. 28
WIEGAND R. V. Voir RANK D. H..................... 25
WIELAND K. Dissociation optique de la molécule Cl_2Hg. C. P. 15
WIELAND K. Dosages spectroscopique de l'enrichissement du chlore en un de ses isotopes par emploi de petites quantités de Cl_2Hg.............. C. P. 38
WIENER H. Détermination des points d'ébullition des paraffines selon leur structure.................... 34
WIENER H. Calcul des chaleurs d'isomérisation et des différences des chaleurs de vaporisation des isomères, pour les hydrocarbures paraffiniques............... 141
WIIG E. O. Voir OVERMAN J. D.............. C. P. 120
WILCOCK R. B. Les fixateurs tannants à l'alun de chrome................................... C. P. 121
WILCOCK D. F. Relations entre la pression de vapeur et la viscosité dans les méthylpolysiloxanes.. C. P. 123
WILCOCK W. L. Voir TOLANSKY S............ C. P. 82
WILDSCHUT A. J. Relation force-allongement pour les caoutchoucs naturels et synthétiques................ 51
WILDSCHUT A. J. Les phénomènes pseudo-plastiques du caoutchouc vulcanisé.............................. 51
WILKINSON G. Un nouvel isotope du tungstène........ 126
WILKINSON G. Voir GRUMMITT W. E........... C. P. 75
WILLARD J. E. Voir BOHLMAN E. G........... C. P. 74
WILLBOURN A. H., HINSHELWOOD D. P. et HINSHELWOOD C. N. Mécanisme de la réaction hydrogène-oxygène. I. Troisième limite d'explosion. II. Réaction entre la deuxième et la troisième limite d'explosion. III. Influence des sels................ C. P. 64
WILLIAMS R. B. Chaleurs d'hydrogénation catalytique en phase liquide. I. Appareil, technique et chaleurs d'hydrogénation de certains couples de stéréoisomères.................................. C. P. 87
WILLIAMS D. L'absorption de l'isothiocyanate de phényle dans la région 4,8 μ....................... C. P. 5
WILLIAMS D. Voir STALLCUP W. D............ C. P. 43
WILLIAMS F. E. et EYRING H. Le mécanisme de la luminescence des solides.......................... 94
WILLIAMS R. R. et OGG R. A. Cinétique de la photolyse de l'iodure de méthyle et des hydracides. I. Photolyse de l'acide iodhydrique en présence d'iode, d'acide bromhydrique et d'acide chlorhydrique............. 148
WILLIAMS R. R. et OGG R. A. Cinétique de la photolyse de l'iodure de méthyle et des hydracides. II. Photolyse de l'iodure de méthyle en présence d'iode et d'hydracides.. 148
WILLIAMS Z. Spectre infrarouge de l'acide formique monomère et de ses formes comportant du deutérium. I. Région de haute fréquence................ 96
WILLIAMS Z. Spectre infrarouge de l'acide formique monomère et des formes avec deutérium. II. Région des basses fréquences (2200-800 cm^{-1}).............. 96
WILLIAMS V. Z. Voir GORE R. C.................... 92
WILLIAMSON P. M. Voir LEMONS J. F......... C. P. 14
WILLIS J. B. et MELLOR D. P. La susceptibilité magnétique de quelques complexes du nickel en solution... 88
WILLIS J. Voir ALBERT A................... C. P. 42
WILLMORE P. L. Voir HILL M. N..................... 79
WILSON A. Voir EDWARDS O.................. C. P. 58
WILSON E. B. Voir CRAWFORD B. L............ C. P. 43
WILSON E. B. et WELLS A. J. Spectres Raman et infrarouge des molécules polyatomiques. XIV. Propylène................................... C. P. 43
WILSON A. J. C. La dilatation thermique de l'aluminium de 0 à 630° C............................ C. P. 23
WILSON A. J. C. et LIPSON H. L'étalonnage des chambres Debye-Scherrer pour diagrammes de poudre par les rayons X.......................... C. P. 10
WILSON J. G. Voir JANOSSY L....................... 38
WILSON J. M. Voir ROBINSON R. A............ C. P. 91
WILSON R. R. Neutrons retardés de Pu_{239}............ 131
WILSON R. R., WRIGHT B. T., LOFGREEN E. J., RICHARDSON J. R. et SHANKLAND R. S. La diffusion proton-proton à 14,5 MeV......................... 131
WILZBACH K. E. Voir FINHOLT A. E................. 141
WINDING C. Voir MONTONNA R................ C. P. 55
WINK W. A. Détermination des courbes d'équilibre d'humidité de produits hygroscopiques...... C. P. 65
WINSLOW A. F. Voir LIEBHAFSKY H. A............... 102
WINSLOW E. H. Voir LIEBHAFSKY H. A................ 74
WINSTEIN S. Voir GRUNWALD E....................... 147
WINTERKORN H. F. et ECKERT G. W. Stabilité colloïdale des asphaltes........................ C. P. 36
WIRTH H. E. Voir JOHNSTON H. L.................... 33
WISHINSKY H. Voir KING C. V............... C. P. 132
WISWALL R. H. et SMYTH C. P. Induction et moment polaire dans les chloro- et nitro-paraffines.... C. P. 40
WISWALL R. H. et SMYTH C. P. La mesure des constantes diélectriques des vapeurs et les polarisations du triméthylaluminium, du chlorure de diméthylaluminium et du dichlorure de méthylaluminium. C. P. 40
WITT B. J. DE. Voir SELTZ H................ C. P. 52

WOJCIECHOWSKA I. Voir BUTKOW K. ... 71
WOLD R. D. Voir LEGGETT C. W. ... C. P. 18
WOLFE G. Voir BERNSTEIN S. ... 129
WOLFE G. Voir PRESTON W. M. ... 131
WOLFE K. Voir DAVIS R. F. ... C. P. 22
WOLKENSTEIN M. et ELIASHEVICH M. Une théorie du spectre de vibration des molécules polyatomiques. III. Théorie des intensités et des polarisations dans le spectre Raman des substitués halogénés du méthane. C. P. 44
WOLLEY R. Le mécanisme de l'ionisation ionosphérique. II. ... 41
WOOD A. The Cavendish Laboratory ... 45
WOOD L. A. Effet du chlorure de thorium sur le potentiel à l'interface entre la silice vitreuse et les solutions de chlorure de potassium ... C. P. 20
WOOD L. A. et ROBINSON L. B. La mesure des potentiels à l'interface entre la silice vitreuse et les solutions de chlorure de thorium et de chlorure de lanthane ... 160
WOOD W. A. Voir HARDY D. V. N. ... 76
WOOD W. A. et TAPSELL H. J. Mécanisme du fluage dans les métaux ... C. P. 131
WOOD E. et HARRISON S. Modifications intergranulaires dans un alliage de fer ... C. P. 59
WOOD R. E. Voir PAULING L. ... 124
WOOD S. E. L'entropie de mélange des mélanges liquides binaires ... 144
WOOD W. L. et CAMERON A. Théorie du « coin thermique » du palier de butée à surfaces parallèles ... 35
WOOD W. Voir SUSSMAN S. ... C. P. 33
WOODWARD I. Voir UBBELHODE A. R. ... C. P. 110
WOOLD L. A. La mesure du potentiel à l'interface entre la silice vitreuse et l'eau pure ... C. P. 126
WOOLLEY R. R. VAN DER. Équilibre radiatif dans l'ionosphère ... 79
WOOSTER W. A. et MC DONALD G. L. Inégalité des réflexions de rayons X (111) dans le diamant ... 108
WOOSTER W. A. et MC DONALD G. L. Traces de titane ... 155
WOOSTER N. et WOOSTER W. Préparation du quartz synthétique ... C. P. 45
WOOSTER W., WOOSTER N., THOMAS L., RYCROFT J. et FIELDING E. Contrôle de la mâcle électrique du quartz ... C. P. 46
WOOTEN L. A. et BROWN C. Mesure de la surface active des cathodes recouvertes d'oxyde par adsorption des gaz à basse pression ... C. P. 72
WORK R. N. Voir SACK H. S. ... 83
WORKES C. N. Voir DAKIN T. W. ... 87
WORSNOP B. L. et CHALKLIN F. C. Rayons X ... 46
WOUDENBERG J. P. M. Voir FRANZEN P. ... 68
WOUDENBERG J. P. M. et MILATZ J. M. W. Fonction d'excitation électronique du niveau métastable 2^3S de l'hélium ... C. P. 98
WOUTERS H. M. Voir MICHELS A. ... 78
WRAZEJ W. J. Transformation alpha-gamma dans les alliages fer-carbone ... C. P. 130
WRAZEJ W. J. Structure de l'austénite trempée dans les aciers ordinaires au carbone ... 139
WRIGHT D. A. Propriétés thermoioniques de la thorine ... 61
WRIGHT D. A. Cathodes à oxyde. Effet de la face interne de la couche d'oxyde sur la conductivité et sur l'émission ... 87
WRIGHT S. E. Voir LAUDER I. ... C. P. 114
WRIGHT R. H. L'état moléculaire de la vapeur d'acide acétique ... C. P. 40
WRIGHT J. M. Voir SPEDDING F. H. ... 155, 156
WRIGHT N. et HERSCHER L. W. Spectromètre enregistreur pour l'infrarouge à deux faisceaux, mesurant le pourcentage d'énergie transmise ... 105
WRIGHT N. et HUNTER M. J. Polymères organosiliciques. III. Spectre infrarouge des méthylpolysiloxanes ... 73
WRIGHT B. T. Voir WILSON R. R. ... 131
WU C. K. et CHAO S. C. Relation entre la constante de force et la distance interatomique d'une liaison diatomique. II. Une relation de Huggins modifiée ... 27
WU C. S. Voir RAINWATER L. J. ... 25
WU T. Y. Excitation de vibrations moléculaires par les électrons ... 26
WU T. Y. Systématique des spectres de vibration des dérivés halogénés du méthane ... C. P. 43
WULF O. R. et JONES E. J. L'absorption infrarouge du phénol et de ses dérivés halogénés dans la région du second harmonique de l'absorption OH ... C. P. 6
WULF O. R., JONES E. J. et DEMING L. S. Fréquences de combinaisons associées avec le premier et le second harmonique et le fondamental de l'absorption OH, dans le phénol et ses dérivés halogénés. C. P. 5
WYCK J. J. VAN et CLARK W. M. La luminosité et la chromaticité des indicateurs en fonction du pH ... 151
WYCKOFF R. W. G. Voir MARKHAM R. ... 62
WYCKOFF R. W. G. Voir PRICE W. C. ... C. P. 83
WYESINHA G. Voir HOOVER A. ... C. P. 55
WYK A. J. A. VAN DER. Influence d'électrolytes dans la solubilité de substances organiques dans l'eau. C. P. 18
WYNNE C. G. Correction chromatique des systèmes catadioptriques de grande ouverture ... 64

YABSLEY D. E. Voir PAYNE-SCOTT R. ... 122
YALDA A. Voir BRINER E. ... C. P. 22, 31
YAMAKAWA A. Voir SIGURGEIRSSON T. ... 119
YANESKE B. La fabrication de l'acier d'après le procédé Perrin ... C. P. 22
YANESKE B. La fabrication de l'acier d'après le procédé Perrin ... C. P. 128
YANGEN R. Voir BROSTRÖM K. J. ... 133
YANKWICH P. E. Formes chimiques présumées pour C^{14} produit par irradiation aux neutrons du nitrure de glucinium ... 128
YANNAQUIS N. Voir LACOMBE P. ... C. P. 133
YARHAM E. R. Le cuivre au glucinium : résumé de ses propriétés ... C. P. 129
YATES H. G. et CATHERALL R. Sons résultants ... 54
YEAGLEY H. L. Étude préliminaire sur les bases physiques de la navigation des oiseaux ... 113
YEAGLEY H. L. Voir COLEMAN H. S. ... C. P. 132
YEATTS L. B. Voir JONES A. L. ... 137
YEDDANAPALLI L. M. La décomposition du méthane dans la décharge gazeuse à la température de l'air liquide ... C. P. 49
YEOU TA. Une nouvelle représentation du tableau périodique des éléments ... C. P. 76
YNTEMA L. F. Voir MARSHALL E. E. ... C. P. 21
YNTEMA L. F. Voir VERDIECK R. G. ... C. P. 21
YOFFE A. Voir BOWDEN F. ... C. P. 50
YOHE G. R. et BLODGETT E. O. La réaction du charbon avec l'oxygène en présence de la soude aqueuse. Effet de la méthylation avec le sulfate diméthylique. 141
YOUNG F. E. Chaleurs de formation de $(SO_4)_3Al_2.6OH_2$, $(SO_4)_3Al_2$, $(SO_4)_2KAl\text{-}12OH_2$, $(SO_4)_2KAl$ ... C. P. 87
YOUNG C. B. F. Dépôt électrolytique du laiton et du bronze. Données sur de nouveaux procédés ... C. P. 22
YOUNG W. G. Voir CAMPBELL T. W. ... 73
YOUNG G. H., SEAGREN G. W. et ZEHNER J. C. Peintures protectrices. Mécanisme de corrosion accélérée sous les revêtements appliqués à l'acier ... C. P. 32
YOUNG J. L. Voir BEAMS J. W. ... 6

YOUNG C. W., KŒHLER J. S. et MC KINNEY D. S. Spectres d'absorption infrarouge des composés tétraméthyliques.. 96

YU S. Formation d'un agrégat bicristallin et structure de l'état intermédiaire de $(NO_3)_2Ni, 6\,NH_3$... C. P. 63

YURZHENKO A. et KOLECHKOVA M. Topographie de la polymérisation des hydrocarbures en émulsions. C. P. 140

YVON J. Sur la thermodynamique statistique des transformations « ordre-désordre » dans les réseaux cristallins.. C. P. 9

ZANOTELLI G. Voir BOLLE A.......................... 86

ZATSEPIN G. T. Voir SKOBELTZYN D. V................ 119

ZEHNER J. C. Voir YOUNG G. H.............. C. P. 32

ZELLER M. M. Voir DAVIDSON A. W.......... C. P. 88

ZENER C. Comportement mécanique des métaux à pouvoir amortisseur élevé.......................... 98

ZETTLEMOYER A. C., ZETTLEMOYER E. A. et WALKER W. C. Magnésie activée. II. Adsorption des fluorures en solutions aqueuses............................ 159

ZHDAMOV G. S. Symbole numérique de l'empilement compact de sphères et son application à la théorie des systèmes compacts...................... C. P. 63

ZIEGLER W. F. Voir BRUCKSCH W. F.......... C. P. 45

ZIEGLER W. T. Voir HORN F. H.......................... 135

ZIEL A. VAN DER. Voir STRUTT M. J. O........... 14, 15

ZIEMER C. W. Voir ASTON J. G............... C. P. 109

ZIMM B. H. Voir OSTER G.......................... 67

ZOJA R. Sur la fragilité de l'acier au chrome en fonction du revenu. Influence du phosphore et du manganèse.. C. P. 130

ZUCCO P. S. Voir RASMUSSEN R. S.................... 72

ZWART VOORSPUIJ A. J. Voir TENDELOO H. J. C. C. P. 92

ZWIKKER C., EIJK J. VAN DEN et KOSTEN C. W. Absorption du son par les matières poreuses. II.......... 8

ZWIKKER C., EIJK J. VAN DEN et KOSTEN C. W. Absorption du son par des substances poreuses. III.. 9

ZWOLINSKI B. J. et EYRING H. La théorie du non-équilibre des vitesses absolues de réaction.............. 141

Le Gérant : MAURICE BLONDIN. 129928 IMP. GAUTHIER-VILLARS, 55, quai des Grands-Augustins, Paris. — 1948.